



This is a digital copy of a book that was preserved for generations on library shelves before it was carefully scanned by Google as part of a project to make the world's books discoverable online.

It has survived long enough for the copyright to expire and the book to enter the public domain. A public domain book is one that was never subject to copyright or whose legal copyright term has expired. Whether a book is in the public domain may vary country to country. Public domain books are our gateways to the past, representing a wealth of history, culture and knowledge that's often difficult to discover.

Marks, notations and other marginalia present in the original volume will appear in this file - a reminder of this book's long journey from the publisher to a library and finally to you.

Usage guidelines

Google is proud to partner with libraries to digitize public domain materials and make them widely accessible. Public domain books belong to the public and we are merely their custodians. Nevertheless, this work is expensive, so in order to keep providing this resource, we have taken steps to prevent abuse by commercial parties, including placing technical restrictions on automated querying.

We also ask that you:

- + *Make non-commercial use of the files* We designed Google Book Search for use by individuals, and we request that you use these files for personal, non-commercial purposes.
- + *Refrain from automated querying* Do not send automated queries of any sort to Google's system: If you are conducting research on machine translation, optical character recognition or other areas where access to a large amount of text is helpful, please contact us. We encourage the use of public domain materials for these purposes and may be able to help.
- + *Maintain attribution* The Google "watermark" you see on each file is essential for informing people about this project and helping them find additional materials through Google Book Search. Please do not remove it.
- + *Keep it legal* Whatever your use, remember that you are responsible for ensuring that what you are doing is legal. Do not assume that just because we believe a book is in the public domain for users in the United States, that the work is also in the public domain for users in other countries. Whether a book is still in copyright varies from country to country, and we can't offer guidance on whether any specific use of any specific book is allowed. Please do not assume that a book's appearance in Google Book Search means it can be used in any manner anywhere in the world. Copyright infringement liability can be quite severe.

About Google Book Search

Google's mission is to organize the world's information and to make it universally accessible and useful. Google Book Search helps readers discover the world's books while helping authors and publishers reach new audiences. You can search through the full text of this book on the web at <http://books.google.com/>



A propos de ce livre

Ceci est une copie numérique d'un ouvrage conservé depuis des générations dans les rayonnages d'une bibliothèque avant d'être numérisé avec précaution par Google dans le cadre d'un projet visant à permettre aux internautes de découvrir l'ensemble du patrimoine littéraire mondial en ligne.

Ce livre étant relativement ancien, il n'est plus protégé par la loi sur les droits d'auteur et appartient à présent au domaine public. L'expression "appartenir au domaine public" signifie que le livre en question n'a jamais été soumis aux droits d'auteur ou que ses droits légaux sont arrivés à expiration. Les conditions requises pour qu'un livre tombe dans le domaine public peuvent varier d'un pays à l'autre. Les livres libres de droit sont autant de liens avec le passé. Ils sont les témoins de la richesse de notre histoire, de notre patrimoine culturel et de la connaissance humaine et sont trop souvent difficilement accessibles au public.

Les notes de bas de page et autres annotations en marge du texte présentes dans le volume original sont reprises dans ce fichier, comme un souvenir du long chemin parcouru par l'ouvrage depuis la maison d'édition en passant par la bibliothèque pour finalement se retrouver entre vos mains.

Consignes d'utilisation

Google est fier de travailler en partenariat avec des bibliothèques à la numérisation des ouvrages appartenant au domaine public et de les rendre ainsi accessibles à tous. Ces livres sont en effet la propriété de tous et de toutes et nous sommes tout simplement les gardiens de ce patrimoine. Il s'agit toutefois d'un projet coûteux. Par conséquent et en vue de poursuivre la diffusion de ces ressources inépuisables, nous avons pris les dispositions nécessaires afin de prévenir les éventuels abus auxquels pourraient se livrer des sites marchands tiers, notamment en instaurant des contraintes techniques relatives aux requêtes automatisées.

Nous vous demandons également de:

- + *Ne pas utiliser les fichiers à des fins commerciales* Nous avons conçu le programme Google Recherche de Livres à l'usage des particuliers. Nous vous demandons donc d'utiliser uniquement ces fichiers à des fins personnelles. Ils ne sauraient en effet être employés dans un quelconque but commercial.
- + *Ne pas procéder à des requêtes automatisées* N'envoyez aucune requête automatisée quelle qu'elle soit au système Google. Si vous effectuez des recherches concernant les logiciels de traduction, la reconnaissance optique de caractères ou tout autre domaine nécessitant de disposer d'importantes quantités de texte, n'hésitez pas à nous contacter. Nous encourageons pour la réalisation de ce type de travaux l'utilisation des ouvrages et documents appartenant au domaine public et serions heureux de vous être utile.
- + *Ne pas supprimer l'attribution* Le filigrane Google contenu dans chaque fichier est indispensable pour informer les internautes de notre projet et leur permettre d'accéder à davantage de documents par l'intermédiaire du Programme Google Recherche de Livres. Ne le supprimez en aucun cas.
- + *Rester dans la légalité* Quelle que soit l'utilisation que vous comptez faire des fichiers, n'oubliez pas qu'il est de votre responsabilité de veiller à respecter la loi. Si un ouvrage appartient au domaine public américain, n'en déduisez pas pour autant qu'il en va de même dans les autres pays. La durée légale des droits d'auteur d'un livre varie d'un pays à l'autre. Nous ne sommes donc pas en mesure de répertorier les ouvrages dont l'utilisation est autorisée et ceux dont elle ne l'est pas. Ne croyez pas que le simple fait d'afficher un livre sur Google Recherche de Livres signifie que celui-ci peut être utilisé de quelque façon que ce soit dans le monde entier. La condamnation à laquelle vous vous exposeriez en cas de violation des droits d'auteur peut être sévère.

À propos du service Google Recherche de Livres

En favorisant la recherche et l'accès à un nombre croissant de livres disponibles dans de nombreuses langues, dont le français, Google souhaite contribuer à promouvoir la diversité culturelle grâce à Google Recherche de Livres. En effet, le Programme Google Recherche de Livres permet aux internautes de découvrir le patrimoine littéraire mondial, tout en aidant les auteurs et les éditeurs à élargir leur public. Vous pouvez effectuer des recherches en ligne dans le texte intégral de cet ouvrage à l'adresse <http://books.google.com>



G. 79. C. 14.



E. BIBL. RADCL.

5 3 33.
C 4 A 3 C 2
9 9 7



7-1-1976

1976

1976

1976

1976

1976

1976



600026881V

1976 of 1976
1976

SUPPLÉMENT
À
L'HISTOIRE NATURELLE.

Tome Premier.



*George Louis le Clerc, Comte de Buffon,
Intendant du Jardin du Roy, et des Académies Franç^{se}
et des Sciences. et de celles de Londres d'Edimbourg et de Berlin.*

HISTOIRE NATURELLE,

GÉNÉRALE ET PARTICULIÈRE,
Servant de suite à la Théorie de la Terre,
& d'introduction à l'histoire des Minéraux.

*Par M. le Comte DE BUFFON, Intendant du
Jardin du Roi, de l'Académie Française, de celle
des Sciences, &c.*

SUPPLÉMENT, Tome Premier.



A PARIS,
DE L'IMPRIMERIE ROYALE.

M. DCCLXXIV.



T A B L E

De ce qui est contenu dans ce Volume.

DES ÉLÉMENTS.

PREMIÈRE PARTIE. *DE la Lumière, de la Chaleur
& du Feu* Page 1

SECONDE PARTIE. *De l'Air, de l'Eau & de la Terre.*
79

RÉFLEXIONS sur la Loi de l'Attraction 126

PARTIE EXPÉRIMENTALE 143

PREMIER MÉMOIRE. *Expériences sur le progrès de la
chaleur dans les corps* 145

SECOND MÉMOIRE. *Suite des expériences sur le
progrès de la chaleur dans les différentes substances
minérales* 173

*TABLE des rapports du refroidissement des différentes
substances minérales* 279

TROISIÈME MÉMOIRE. *Observations sur la nature de
la platine* 301

QUATRIÈME MÉMOIRE. *Expériences sur la ténacité
& sur la décomposition du Fer* 340

CINQUIÈME MÉMOIRE. *Expériences sur les effets de
la chaleur obscure* 369

SIXIÈME MÉMOIRE. <i>Expériences sur la Lumière, & sur la chaleur qu'elle peut produire.....</i>	399
ARTICLE I. ^{er} <i>Invention des Miroirs pour brûler à de grandes distances.....</i>	ibid.
ARTICLE II. <i>Réflexions sur le jugement de Descartes, au sujet des miroirs d'Archimède, &c.</i>	426
ARTICLE III. <i>Invention d'autres Miroirs pour brûler à de moindres distances.....</i>	483
<i>Explication des Figures qui représentent le fourneau, &c.....</i>	503
SEPTIÈME MÉMOIRE. <i>Observations sur les couleurs accidentelles, & sur les ombres colorées....</i>	517
TABLE des Matières.....	page j & suiv.





HISTOIRE NATURELLE.

INTRODUCTION
À L'HISTOIRE DES MINÉRAUX.

DES ÉLÉMENTS.

PREMIÈRE PARTIE.

De la LUMIÈRE, de la CHALEUR & du FEU.

LES puissances de la Nature, autant qu'elles nous sont connues, peuvent se réduire à deux forces primitives, celle qui cause la pesanteur, & celle qui produit la chaleur.

Supplément. Tome I.

. A

2 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

La force d'impulsion leur est subordonnée, elle dépend de la première pour ses effets particuliers, & tient à la seconde pour l'effet général; comme l'impulsion ne peut s'exercer qu'au moyen du ressort, & que le ressort n'agit qu'en vertu de la force qui rapproche les parties éloignées, il est clair que l'impulsion a besoin, pour opérer, du concours de l'attraction; car si la matière cessoit de s'attirer, si les corps perdoient leur cohérence, tout ressort ne seroit-il pas détruit, toute communication de mouvement interceptée, toute impulsion nulle! puisque, dans le fait (a), le mouvement ne se communique & ne peut se transmettre d'un corps à un autre que par l'élasticité; qu'enfin on peut démontrer qu'un corps parfaitement dur, c'est-à-dire absolument inflexible, seroit en même temps absolument immobile & tout-à-fait incapable de recevoir l'action d'un autre corps (b). L'attraction étant un effet

(a) Pour une plus grande intelligence, je prie mes Lecteurs de revoir la seconde partie de l'article de cet ouvrage qui a pour titre : *De la Nature, seconde vue*.

(b) La communication du mouvement a toujours été regardée comme une vérité d'expérience, les plus grands Mathématiciens se sont contentés d'en calculer les résultats dans les différentes circonstances, & nous ont donné sur cela des règles & des

formules, où ils ont employé beaucoup d'art; mais personne, ce me semble, n'a jusqu'ici considéré la nature intime du mouvement, & n'a tâché de se représenter & de présenter aux autres la manière physique dont le mouvement se transmet & passe d'un corps à un autre corps. On a prétendu que les corps durs pouvoient le recevoir comme les corps à ressort, & sur cette hypothèse dénuée de preuves, on a fondé des propositions & des

général, constant & permanent, l'impulsion qui, dans la plupart des corps est particulière, & n'est ni constante ni

calculs dont on a tiré une infinité de fausses conséquences. Car les corps supposés durs & parfaitement inflexibles, ne pourroient recevoir le mouvement. Pour le prouver, soit un globe parfaitement dur, c'est-à-dire inflexible dans toutes ses parties, chacune de ces parties ne pourra par conséquent être rapprochée ou éloignée de la partie voisine, sans quoi cela seroit contre la supposition; donc dans un globe parfaitement dur, les parties ne peuvent recevoir aucun déplacement, aucun changement, aucune action, car si elles recevoient une action elles auroient une réaction, les corps ne pouvant réagir qu'en agissant. Puis donc que toutes les parties prises séparément, ne peuvent recevoir aucune action, elles ne peuvent en communiquer; la partie postérieure qui est frappée la première, ne pourra pas communiquer le mouvement à la partie antérieure, puisque cette partie postérieure qui a été supposée inflexible, ne peut pas changer eu égard aux autres parties; donc il seroit impossible de communiquer aucun mouvement à un corps

inflexible. Mais l'expérience nous apprend qu'on communique le mouvement à tous les corps; donc tous les corps sont à ressort, donc il n'y a point de corps parfaitement durs & inflexibles dans la Nature. Un de mes amis, (M. Gueneau de Montbeillard) homme d'un excellent esprit, m'a écrit à ce sujet dans les termes suivans. « De la supposition de l'immobilité absolue des corps absolument durs, il suit qu'il ne faudroit peut-être qu'un pied cube de cette matière pour arrêter tout le mouvement de l'Univers connu: & si cette immobilité absolue étoit prouvée, il semble que ce n'est point assez de dire, qu'il n'existe point de ces corps dans la Nature, & qu'on peut les traiter d'inflexibles, & dire que la supposition de leur existence est absurde; car le mouvement provenant du ressort leur ayant été refusé, ils ne peuvent dès-lors être capables du mouvement provenant de l'attraction, qui est par l'hypothèse la cause du ressort. »

4 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

permanente, en dépend donc comme un effet particulier dépend d'un effet général; car au contraire, si toute impulsion étoit détruite, l'attraction subsisteroit & n'en agiroit pas moins, tandis que celle-ci venant à cesser, l'autre seroit non - seulement sans exercice, mais même sans existence; c'est donc cette différence essentielle qui subordonne l'impulsion à l'attraction dans toute matière brute & purement passive.

Mais cette impulsion qui ne peut ni s'exercer ni se transmettre dans les corps bruts qu'au moyen du ressort, c'est-à-dire du secours de la force d'attraction, dépend encore plus immédiatement, plus généralement de la force qui produit la chaleur, car c'est principalement par le moyen de la chaleur que l'impulsion pénètre dans les corps organisés, c'est par la chaleur qu'ils se forment, croissent & se développent. On peut rapporter à l'attraction seule tous les effets de la matière brute, & à cette même force d'attraction jointe à celle de la chaleur, tous les phénomènes de la matière vive.

J'entends par matière vive, non-seulement tous les êtres qui vivent ou végètent, mais encore toutes les molécules organiques vivantes, dispersées & répandues dans les détrimens ou résidus des corps organisés; je comprends encore dans la matière vive, celle de la lumière, du feu, de la chaleur, en un mot toute matière qui nous paroît être active par elle-même. Or cette matière vive tend toujours du centre à la circonférence, au lieu que la matière brute tend au contraire de la circonférence au

centre; c'est une force expansive qui anime la matière vive, & c'est une force attractive à laquelle obéit la matière brute: quoique les directions de ces deux forces soient diamétralement opposées, l'action de chacune ne s'en exerce pas moins; elles se balancent sans jamais se détruire, & de la combinaison de ces deux forces également actives résultent tous les phénomènes de l'Univers.

Mais, dira-t-on, vous réduisez toutes les puissances de la Nature à deux forces, l'une attractive & l'autre expansive, sans donner la cause ni de l'une ni de l'autre, & vous surbordonnez à toutes deux l'impulsion qui est la seule force dont la cause nous soit connue & démontrée par le rapport de nos sens; n'est-ce pas abandonner une idée claire, & y substituer deux hypothèses obscures?

A cela je réponds, que ne connoissant rien que par comparaison, nous n'aurons jamais d'idée de ce qui produit un effet général, parce que cet effet appartenant à tout, on ne peut dès-lors le comparer à rien. Demander quelle est la cause de la force attractive, c'est exiger qu'on nous dise la raison pourquoi toute la matière s'attire. Or ne nous suffit-il pas de savoir que réellement toute la matière s'attire, & n'est-il pas aisé de concevoir que cet effet étant général, nous n'avons nul moyen de le comparer, & par conséquent nulle espérance d'en connoître jamais la cause ou la raison. Si l'effet, au contraire, étoit particulier comme celui de l'attraction de l'aimant & du fer, on doit espérer d'en trouver la cause, parce qu'on peut le comparer à d'autres effets particuliers, ou le ramener à l'effet général. Ceux

6 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

qui exigent qu'on leur donne la raison d'un effet général, ne connoissent ni l'étendue de la Nature ni les limites de l'esprit humain : demander pourquoi la matière est étendue, pesante, impénétrable, sont moins des questions que des propos mal conçus, & auxquels on ne doit aucune réponse. Il en est de même de toute propriété particulière lorsqu'elle est essentielle à la chose : demander, par exemple, pourquoi le rouge est rouge, seroit une interrogation puérile, à laquelle on ne doit pas répondre. Le Philosophe est tout près de l'enfant lorsqu'il fait de semblables demandes, & autant on peut les pardonner à la curiosité non réfléchie du dernier, autant le premier doit les rejeter & les exclure de ses idées.

Puis donc que la force d'attraction & la force d'expansion sont deux effets généraux, on ne doit pas nous en demander les causes ; il suffit qu'ils soient généraux & tous deux réels, tous deux bien constatés, pour que nous devions les prendre eux-mêmes pour causes des effets particuliers ; & l'impulsion est un de ces effets qu'on ne doit pas regarder comme une cause générale connue ou démontrée par le rapport de nos sens, puisque nous avons prouvé que cette force d'impulsion ne peut exister ni agir, qu'au moyen de l'attraction qui ne tombe point sous nos sens. Rien n'est plus évident, disent certains Philosophes, que la communication du mouvement par l'impulsion, il suffit qu'un corps en choque un autre pour que cet effet suive ; mais dans ce sens même la cause de l'attraction n'est-elle pas encore plus évidente & bien

plus générale, puisqu'il suffit d'abandonner un corps pour qu'il tombe & prenne du mouvement sans choc ! le mouvement appartient donc, dans tous les cas, encore plus à l'attraction qu'à l'impulsion.

Cette première réduction étant faite, il seroit peut-être possible d'en faire une seconde, & de ramener la puissance même de l'expansion à celle de l'attraction, en sorte que toutes les forces de la matière dépendroient d'une seule force primitive : du moins cette idée me paroîtroit bien digne de la sublime simplicité du plan sur lequel opère la Nature. Or ne pouvons-nous pas concevoir que cette attraction se change en répulsion toutes les fois que les corps s'approchent d'assez près pour éprouver un frottement ou un choc des uns contre les autres ! L'impénétrabilité qu'on ne doit pas regarder comme une force, mais comme une résistance essentielle à la matière, ne permettant pas que deux corps puissent occuper le même espace, que doit-il arriver lorsque deux molécules qui s'attirent d'autant plus puissamment qu'elles s'approchent de plus près, viennent tout-à-coup à se heurter ! cette résistance invincible de l'impénétrabilité ne devient-elle pas alors une force active, ou plutôt réactive, qui, dans le contact, repousse les corps avec autant de vitesse qu'ils en avoient acquis au moment de se toucher ! & dès-lors la force expansive ne sera point une force particulière opposée à la force attractive, mais un effet qui en dérive, & qui se manifeste toutes les fois que les corps se choquent ou frottent les uns contre les autres,

8 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

J'avoue qu'il faut supposer dans chaque molécule de matière, dans chaque atome quelconque, un ressort parfait, pour concevoir clairement comment s'opère ce changement de l'attraction en répulsion; mais cela même nous est assez indiqué par les faits: plus la matière s'atténue & plus elle prend du ressort; la terre & l'eau qui en font les agrégats les plus grossiers, ont moins de ressort que l'air; & le feu qui est le plus subtil des élémens, est aussi celui qui a le plus de force expansive: les plus petites molécules de la matière, les plus petits atomes que nous connoissons sont ceux de la lumière, & l'on fait qu'ils sont parfaitement élastiques, puisque l'angle sous lequel la lumière se réfléchit est toujours égal à celui sous lequel elle arrive: nous pouvons donc en inférer que toutes les parties constitutives de la matière en général sont à ressort parfait, & que ce ressort produit tous les effets de la force expansive, toutes les fois que les corps se heurtent ou se frottent en se rencontrant dans des directions opposées.

L'expérience me paroît parfaitement d'accord avec ces idées; nous ne connoissons d'autres moyens de produire du feu que par le choc ou le frottement des corps; car le feu que nous produisons par la réunion des rayons de la lumière, ou par l'application du feu déjà produit à des matières combustibles, n'a-t-il pas néanmoins la même origine à laquelle il faudra toujours remonter! puisqu'en supposant l'homme sans miroirs ardents & sans feu actuel, il n'aura d'autres moyens de produire le feu qu'en frottant

ou

ou choquant des corps solides les uns contre les autres (c).

La force expansive pourroit donc bien n'être dans le réel que la réaction de la force attractive, réaction qui s'opère toutes les fois que les molécules primitives de la matière, toujours attirées les unes par les autres, arrivent à se toucher immédiatement; car dès-lors il est nécessaire qu'elles soient repoussées avec autant de vitesse qu'elles en avoient acquis en direction contraire au moment du contact (d), & lorsque ces molécules sont absolument

(c) Le feu que produit quelquefois la fermentation des herbes entassées, celui qui se manifeste dans les effervescences, ne font pas une exception qu'on puisse m'opposer, puisque cette production du feu par la fermentation & par l'effervescence, dépend, comme toute autre, de l'action ou du choc des parties de la matière, les unes contre les autres.

(d) Il est certain, me dira-t-on, que les molécules réjailliront après le contact, parce que leur vitesse à ce point, & qui leur est rendue par le ressort, est la somme des vitesses acquises dans tous les momens précédens, par l'effet continu de l'attraction, & par conséquent doit l'emporter sur l'effort instantané de l'attraction dans le seul moment du contact: Mais

ne fera-t-elle pas continuellement retardée, & enfin détruite, lorsqu'il y aura équilibre entre la somme des efforts de l'attraction avant le contact, & la somme des efforts de l'attraction après le contact! comme cette question pourroit faire naître des doutes ou laisser quelques nuances sur cet objet, qui par lui-même est difficile à saisir, je vais tâcher d'y satisfaire, en m'expliquant encore plus clairement. Je suppose deux molécules, ou pour rendre l'image plus sensible, deux grosses masses de matière, telles que la Lune & la Terre, toutes deux douées d'un ressort parfait dans toutes les parties de leur intérieur, qu'arriveroit-il à ces deux masses isolées de toute autre matière, si tout leur mouvement progressif étoit tout-à-coup arrêté, & qu'il ne restât à chacune d'elles

libres de toute cohérence , & qu'elles n'obéissent qu'au seul mouvement produit par leur attraction , cette vitesse acquise est immense dans le point du contact. La chaleur, la lumière , le feu qui sont les grands effets de la force expansive , seront produits toutes les fois qu'artificiellement ou naturellement les corps seront divisés en parties très-petites , & qu'ils se rencontreront dans des directions

que leur force d'attraction réciproque ! Il est clair que dans cette supposition , la Lune & la Terre se précipiteroient l'une vers l'autre , avec une vitesse qui augmenteroit à chaque moment , dans la même raison que diminueroit le carré de leur distance. Les vitesses acquises seront donc immenses au point de contact , ou , si l'on veut , au moment de leur choc , & dès-lors ces deux corps que nous avons supposés à ressort parfait & libres de tous autres empêchemens , c'est-à-dire , entièrement isolés , réjailliront chacun , & s'éloigneront l'un de l'autre dans la direction opposée , & avec la même vitesse qu'ils avoient acquise au point du contact : vitesse , qui quoique diminuée continuellement par leur attraction réciproque , ne laisseroit pas de les porter d'abord au même lieu d'où ils sont partis , mais encore

infiniment plus loin , parce que la retardation du mouvement est ici en ordre inverse de celui de l'accélération , & que la vitesse acquise au point du choc étant immense , les efforts de l'attraction ne pourront la réduire à zéro qu'à une distance dont le carré seroit également immense ; en sorte que si le contact étoit absolu , & que la distance des deux corps qui se choquent , fût absolument nulle , ils s'éloigneroient l'un de l'autre jusqu'à une distance infinie ; & c'est à peu-près ce que nous voyons arriver à la lumière & au feu , dans le moment de l'inflammation des matières combustibles ; car dans l'instant même , elles lancent leur lumière à une très-grande distance , quoique les particules qui se sont converties en lumière , fussent auparavant très-voisines les unes des autres.

opposées; & la chaleur sera d'autant plus sensible, la lumière d'autant plus vive, le feu d'autant plus violent que les molécules se seront précipitées les unes contre les autres, avec plus de vitesse par leur force d'attraction mutuelle.

De-là on doit conclure que toute matière peut devenir lumière, chaleur, feu; qu'il suffit que les molécules d'une substance quelconque se trouvent dans une situation de liberté, c'est-à-dire, dans un état de division assez grande & de séparation telle qu'elles puissent obéir sans obstacle à toute la force qui les attire les unes vers les autres; car dès qu'elles se rencontreront, elles réagiront les unes contre les autres, & se fuiront en s'éloignant avec autant de vitesse qu'elles en avoient acquis au moment du contact, qu'on doit regarder comme un vrai choc; puisque deux molécules qui s'attirent mutuellement, ne peuvent se rencontrer qu'en direction contraire. Ainsi la lumière, la chaleur & le feu ne sont pas des matières particulières, des matières différentes de toute autre matière; ce n'est toujours que la même matière qui n'a subi d'autre altération, d'autre modification, qu'une grande division de parties, & une direction de mouvement en sens contraire par l'effet du choc & de la réaction.

Ce qui prouve assez évidemment que cette matière du feu & de la lumière, n'est pas une substance différente de toute autre matière; c'est qu'elle conserve toutes les qualités essentielles, & même la plupart des attributs de la matière commune; 1.^o la lumière, quoique composée

de particules presque infiniment petites, est néanmoins encore divisible, puisqu'avec le prisme on sépare les uns des autres les rayons, ou, pour parler plus clairement, les atomes différemment colorés; 2.^o la lumière, quoique douée en apparence d'une qualité toute opposée à celle de la pesanteur, c'est-à-dire, d'une volatilité qu'on croiroit lui être essentielle, est néanmoins pesante comme toute autre matière, puisqu'elle fléchit toutes les fois qu'elle passe auprès des autres corps, & qu'elle se trouve à portée de leur sphère d'attraction; je dois même dire qu'elle est fort pesante, relativement à son volume qui est d'une petitesse extrême, puisque la vitesse immense avec laquelle la lumière se meut en ligne directe, ne l'empêche pas d'éprouver assez d'attraction près des autres corps, pour que sa direction s'incline & change d'une manière très-sensible à nos yeux; 3.^o la substance de la lumière n'est pas plus simple que celle de toute autre matière, puisqu'elle est composée de parties d'inégale pesanteur, que le rayon rouge est beaucoup plus pesant que le rayon violet, & qu'entre ces deux extrêmes elle contient une infinité de rayons intermédiaires, qui approchent plus ou moins de la pesanteur du rayon rouge ou de la légèreté du rayon violet: toutes ces conséquences dérivent nécessairement des phénomènes de l'inflexion de la lumière & de sa réfraction (*e*), qui, dans le réel, n'est qu'une inflexion

(*e*) L'attraction universelle agit sur la lumière; il ne faut pour s'en convaincre, qu'examiner les cas

extrêmes de la réfraction: lorsqu'un rayon de lumière passe à travers un cristal, sous un certain angle

qui s'opère lorsque la lumière passe à travers les corps transparens ; 4.^o on peut démontrer que la lumière est massive, & qu'elle agit, dans quelque cas, comme agissent tous les autres corps ; car, indépendamment de son effet

d'obliquité, la direction change tout-à-coup, & au lieu de continuer sa route, il rentre dans le cristal & se réfléchit. Si la lumière passe du verre dans le vide, toute la force de cette puissance s'exerce, & le rayon est contraint de rentrer & rentre dans le verre par un effet de son attraction que rien ne balance ; si la lumière passe du cristal dans l'air, l'attraction du cristal plus forte que celle de l'air, la ramène encore, mais avec moins de force, parce que cette attraction du verre est en partie détruite par celle de l'air qui agit en sens contraire sur le rayon de lumière ; si ce rayon passe du cristal dans l'eau, l'effet est bien moins sensible, le rayon rentre à peine, parce que l'attraction du cristal est presque toute détruite par celle de l'eau, qui s'oppose à son action ; enfin, si la lumière passe du cristal dans le cristal, comme les deux attractions sont égales, l'effet s'évanouit & le rayon continue sa route. D'autres expériences démontrent

que cette puissance attractive, ou cette force réfringente, est toujours à très-peu près proportionnelle à la densité des matières transparentes, à l'exception des corps onctueux & sulfureux, dont la force réfringente est plus grande, parce que la lumière a plus d'analogie, plus de rapport de nature avec les matières inflammables, qu'avec les autres matières.

Mais s'il restoit quelque doute sur cette attraction de la lumière vers les corps, qu'on jette les yeux sur les inflexions que souffre un rayon, lorsqu'il passe fort près de la surface d'un corps ; un trait de lumière ne peut entrer par un très-petit trou, dans une chambre obscure, sans être puissamment attiré vers les bords du trou ; ce petit faisceau de rayons se divise, chaque rayon voisin de la circonférence du trou, se plie vers cette circonférence, & cette inflexion produit des franges colorées, des apparences constantes, qui sont l'effet de l'attraction de la lumière

ordinaire, qui est de briller à nos yeux, & de son action propre, toujours accompagnée d'éclat & souvent de chaleur, elle agit par sa masse lorsqu'on la condense en la réunissant; & elle agit au point de mettre en mouvement des corps assez pesans placés au foyer d'un bon miroir ardent; elle fait tourner une aiguille sur un pivot placé à son foyer; elle pousse, déplace & chasse les feuilles d'or ou d'argent qu'on lui présente avant de les fondre, & même avant de les échauffer sensiblement. Cette action produite par sa masse, est la première & précède celle de la chaleur; elle s'opère entre la lumière condensée & les feuilles de métal, de la même façon qu'elle s'opère entre deux autres corps qui deviennent contigus, & par conséquent la lumière a encore cette propriété commune avec toute autre matière; 5.^o enfin on sera forcé de convenir que la lumière est un mixte, c'est-à-dire, une matière composée comme la matière commune, non-seulement de parties plus grosses & plus petites, plus ou moins pesantes, plus ou moins mobiles, mais encore différemment figurées; quiconque aura réfléchi sur les phénomènes que Newton appelle *les accès de facile réflexion & de facile transmission de la lumière*, & sur les effets de la double réfraction du cristal de roche, & du spath appelé cristal

vers les corps voisins; il en est de même des rayons qui passent entre deux lames de couteaux, les uns se plient vers la lame supérieure, les autres vers la lame inférieure; il

n'y a que ceux du milieu qui souffrant une égale attraction des deux côtés, ne sont pas détournés, & suivent leur direction.

d'Islande, ne pourra s'empêcher de reconnoître que les atomes de la lumière ont plusieurs côtés, plusieurs faces différentes, qui, selon qu'elles se présentent, produisent constamment des effets différens (f).

En voilà plus qu'il n'en faut pour démontrer que la lumière n'est pas une matière particulière ni différente de la matière commune, que son essence est la même, ses propriétés essentielles les mêmes; qu'enfin elle n'en diffère que parce qu'elle a subi dans le point du contact la répulsion d'où provient sa volatilité. Et de la même manière que l'effet de la force d'attraction s'étend à l'infini, toujours en décroissant comme l'espace augmente, les effets de la répulsion s'étendent & décroissent de même, mais en ordre inverse; en sorte que l'on peut appliquer à la force expansive tout ce que l'on sait de la force attractive; ce sont pour la Nature deux instrumens de même espèce, ou plutôt ce n'est que le même instrument qu'elle manie dans deux sens opposés.

Toute matière deviendra lumière, dès que toute cohérence étant détruite, elle se trouvera divisée en molécules

(f) Chaque rayon de lumière a deux côtés opposés, doués originellement d'une propriété d'où dépend la réfraction extraordinaire du cristal, & deux autres côtés opposés qui n'ont pas cette propriété, *Optique* de Newton, *Question* XXVI, traduction de Colte.

Nota. Cette propriété dont parle ici Newton ne peut dépendre que de l'étendue ou de la figure de chacun des côtés des rayons, c'est-à-dire, des atomes de lumière. *Voyez cet article en entier dans Newton.*

16 *INTRODUCTION À L'HISTOIRE*

suffisamment petites , & que ces molécules étant en liberté , seront déterminées par leur attraction mutuelle à se précipiter les unes contre les autres ; dans l'instant du choc la force répulsive s'exercera , les molécules se fuiront en tout sens avec une vitesse presque infinie , laquelle néanmoins n'est qu'égale à leur vitesse acquise au moment du contact : car la loi de l'attraction étant d'augmenter comme l'espace diminue , il est évident qu'au contact l'espace toujours proportionnel au carré de la distance devient nul , & que par conséquent la vitesse acquise en vertu de l'attraction , doit à ce point devenir presque infinie ; cette vitesse seroit même infinie si le contact étoit immédiat , & par conséquent la distance entre les deux corps absolument nulle ; mais , comme nous l'avons souvent répété , il n'y a rien d'absolu , rien de parfait dans la Nature , & de même rien d'absolument grand , rien d'absolument petit , rien d'entièrement nul , rien de vraiment infini , & tout ce que j'ai dit de la petitesse *infinie* des atomes qui constituent la lumière , de leur ressort *parfait* , de la distance *nulle* dans le moment du contact ne doit s'entendre qu'avec restriction : Si l'on pouvoit douter de cette vérité métaphysique , il seroit possible d'en donner une démonstration physique , sans même nous écarter de notre sujet. Tout le monde sait que la lumière emploie environ sept minutes & demie de temps à venir du soleil jusqu'à nous ; supposant donc le soleil à trente-six millions de lieues , la lumière parcourt cette énorme distance en sept minutes & demie , ou ce qui revient au même (supposant son mouvement uniforme) ,
quatre-vingts

quatre-vingts mille lieues en une seconde; cette vitesse, quoique prodigieuse, est néanmoins bien éloignée d'être infinie, puisqu'elle est déterminable par les nombres; elle cessera même de paroître prodigieuse lorsqu'on réfléchira que la Nature semble marcher en grand, presque aussi vite qu'en petit; il ne faut pour cela que supputer la célérité du mouvement des comètes à leur périhélie, ou même celle des planètes qui se meuvent le plus rapidement, & l'on verra que la vitesse de ces masses immenses, quoique moindre, se peut néanmoins comparer d'assez près avec celle de nos atomes de lumière.

Et de même que toute matière peut se convertir en lumière par la division & la répulsion de ses parties excessivement divisées, lorsqu'elles éprouvent un choc des unes contre les autres; la lumière peut aussi se convertir en toute autre matière par l'addition de ses propres parties, accumulées par l'attraction des autres corps. Nous verrons dans la suite que tous les élémens sont convertibles; & si l'on a douté que la lumière, qui paroît être l'élément le plus simple, pût se convertir en substance solide, c'est que d'une part, on n'a pas fait assez d'attention à tous les phénomènes, & que d'autre part on étoit dans le préjugé, qu'étant essentiellement volatile, elle ne pouvoit jamais devenir fixe. Mais n'avons-nous pas prouvé que la fixité & la volatilité dépendent de la même force attractive dans le premier cas, devenue répulsive dans le second! & dès-lors ne sommes-nous pas fondés à croire que ce changement de la matière fixe en lumière, & de la lumière en

matière fixe, est une des plus fréquentes opérations de la Nature !

Après avoir montré que l'impulsion dépend de l'attraction, que la force expansive est la même que la force attractive devenue négative; que la lumière, & à plus forte raison la chaleur & le feu ne sont que des manières d'être de la matière commune; qu'il n'existe en un mot qu'une seule force & une seule matière toujours prête à s'attirer ou à se repousser suivant les circonstances: Recherchons comment avec ce seul ressort & ce seul sujet, la Nature peut varier ses œuvres à l'infini. Nous mettrons de la méthode dans cette recherche, & nous en présenterons les résultats avec plus de clarté, en nous abstenant de comparer d'abord les objets les plus éloignés, les plus opposés, comme le feu & l'eau, l'air & la terre, & en nous conduisant au contraire par les mêmes degrés, par les mêmes nuances douces que suit la Nature dans toutes ses démarches. Comparons donc les choses les plus voisines, & tâchons d'en saisir les différences, c'est-à-dire, les particularités, & de les présenter avec encore plus d'évidence que leurs généralités. Dans le point de vue général, la lumière, la chaleur & le feu ne sont qu'un seul objet, mais dans le point de vue particulier, ce sont trois objets distincts, trois choses qui, quoique se ressemblant par un grand nombre de propriétés, diffèrent néanmoins par un petit nombre d'autres propriétés assez essentielles, pour qu'on puisse les regarder comme trois choses différentes, & qu'on doive les comparer une à une.

Quelles sont d'abord les propriétés communes de la lumière & du feu, quelles sont aussi leurs propriétés différentes? La lumière, dit-on, & le feu élémentaire ne sont qu'une même chose, une seule substance: cela peut être, mais comme nous n'avons pas encore d'idée nette du feu élémentaire, abstenons-nous de prononcer sur ce premier point. La lumière & le feu, tel que nous les connoissons, ne sont-ils pas au contraire deux choses différentes, deux substances distinctes & composées différemment? le feu est à la vérité très-souvent lumineux, mais quelquefois aussi le feu existe sans aucune apparence de lumière; le feu, soit lumineux, soit obscur, n'existe jamais sans une grande chaleur, tandis que la lumière brille souvent avec éclat sans la moindre chaleur sensible. La lumière paroît être l'ouvrage de la Nature, le feu n'est que le produit de l'industrie de l'homme: la lumière subsiste, pour ainsi dire, par elle-même, & se trouve répandue dans les espaces immenses de l'Univers entier: le feu ne peut subsister qu'avec des alimens, & ne se trouve qu'en quelques points de l'espace où l'homme le conserve, & dans quelques endroits de la profondeur de la terre, où il se trouve également entretenu par des alimens convenables. La lumière, à la vérité, lorsqu'elle est condensée, réunie par l'art de l'homme, peut produire du feu; mais ce n'est qu'autant qu'elle tombe sur des matières combustibles. La lumière n'est donc tout au plus, & dans ce seul cas, que le principe du feu, & non pas le feu; ce principe même n'est pas immédiat, il en suppose un

20 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

intermédiaire , & c'est celui de la chaleur qui paroît tenir encore de plus près que la lumière à l'essence du feu. Or, la chaleur existe tout aussi souvent sans lumière que la lumière existe sans chaleur; ces deux principes ne paroissent donc pas nécessairement liés ensemble; leurs effets ne sont ni simultanés ni contemporains, puisque dans certaines circonstances on sent de la chaleur long-temps avant que la lumière paroisse, & que dans d'autres circonstances on voit de la lumière long-temps avant de sentir de la chaleur, & même sans en sentir aucune.

Dès-lors la chaleur n'est-elle pas une autre manière d'être, une modification de la matière, qui diffère à la vérité moins que toute autre de celle de la lumière, mais qu'on peut néanmoins considérer à part, & qu'on devrait concevoir encore plus aisément! Car la facilité plus ou moins grande que nous avons à concevoir les opérations différentes de la Nature, dépend de celle que nous avons d'y appliquer nos sens; lorsqu'un effet de la Nature tombe sous deux de nos sens, la vue & le toucher, nous croyons en avoir une pleine connoissance; un effet qui n'affecte

que l'un ou l'autre de ces deux sens nous paroît plus

qu'avec cet avantage, on a fait beaucoup moins de découvertes sur la nature de la chaleur que sur celle de la lumière, soit que l'homme saisisse mieux ce qu'il voit que ce qu'il sent, soit que la lumière se présentant ordinairement comme une substance distincte & différente de toutes les autres, elle a paru digne d'une considération particulière : au lieu que la chaleur dont l'effet est plus obscur, se présentant comme un objet moins isolé, moins simple, n'a pas été regardée comme une substance distincte, mais comme un attribut de la lumière & du feu.

Quand même cette opinion, qui fait de la chaleur un pur attribut, une simple qualité, se trouveroit fondée, il seroit toujours utile de considérer la chaleur en elle-même & par les effets qu'elle produit toute seule; c'est-à-dire, lorsqu'elle nous paroît indépendante de la lumière & du feu. La première chose qui me frappe, & qui me paroît bien digne de remarque, c'est que le siège de la chaleur est tout différent de celui de la lumière; celle-ci occupe & parcourt les espaces vides de l'Univers; la chaleur au contraire se trouve généralement répandue dans toute la matière solide. Le globe de la terre & toutes les matières dont il est composé, ont un degré de chaleur bien plus considérable qu'on ne pourroit l'imaginer. L'eau a son degré de chaleur qu'elle ne perd qu'en changeant son état; c'est-à-dire, en perdant sa fluidité; l'air a aussi sa chaleur, que nous appelons sa température, qui varie beaucoup, mais qu'il ne perd jamais en entier, puisque son ressort subsiste même dans le plus grand froid; le

22 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

feu a aussi ses différens degrés de chaleur, qui paroissent moins dépendre de sa nature propre que de celle des alimens qui le nourrissent. Ainsi toute la matière connue, est chaude, & dès-lors la chaleur est une affection bien plus générale que celle de la lumière.

La chaleur pénètre tous les corps qui lui sont exposés, & cela sans aucune exception, tandis qu'il n'y a que les corps transparens qui laissent passer la lumière, & qu'elle est arrêtée & en partie repoussée par tous les corps opaques. La chaleur semble donc agir d'une manière bien plus générale & plus palpable que n'agit la lumière, & quoique les molécules de la chaleur soient excessivement petites, puisqu'elles pénètrent les corps les plus compactes, il me semble néanmoins que l'on peut démontrer qu'elles sont bien plus grosses que celles de la lumière; car on fait de la chaleur avec la lumière, en la réunissant en grande quantité; d'ailleurs la chaleur agissant sur le sens du toucher, il est nécessaire que son action soit proportionnée à la grossièreté de ce sens, comme la délicatesse des organes de la vue paroît l'être à l'extrême finesse des parties de la lumière: celles-ci se meuvent avec la plus grande vitesse, agissent dans l'instant à des distances immenses, tandis que celles de la chaleur n'ont qu'un mouvement progressif assez lent, qui ne paroît s'étendre qu'à de petits intervalles du corps dont elles émanent.

Le principe de toute chaleur paroît être l'attrition des corps; tout frottement, c'est-à-dire, tout mouvement en sens contraire entre des matières solides, produit de la

chaleur, & si ce même effet n'arrive pas dans les fluides, c'est parce que leurs parties ne se touchent pas d'assez près pour pouvoir être frottées les unes contre les autres; & qu'ayant peu d'adhérence entr'elles, leur résistance au choc des autres corps est trop foible, pour que la chaleur puisse naître ou se manifester à un degré sensible; mais dans ce cas, on voit souvent de la lumière produite par ce frottement d'un fluide, sans sentir de la chaleur. Tous les corps, soit en petit ou en grand volume, s'échauffent dès qu'ils se rencontrent en sens contraire: la chaleur est donc produite par le mouvement de toute matière palpable & d'un volume quelconque; au lieu que la production de la lumière qui se fait aussi par le mouvement en sens contraire, suppose de plus la division de la matière en parties très-petites; & comme cette opération de la Nature est la même pour la production de la chaleur & celle de la lumière, que c'est le mouvement en sens contraire, la rencontre des corps, qui produisent l'un & l'autre, on doit en conclure que les atomes de la lumière sont solides par eux-mêmes, & qu'ils sont chauds au moment de leur naissance; mais on ne peut pas également assurer qu'ils conservent leur chaleur au même degré que leur lumière, ni qu'ils ne cessent pas d'être chauds avant de cesser d'être lumineux. Des expériences familières paroissent indiquer que la chaleur de la lumière du soleil augmente en passant à travers une glace plane, quoique la quantité de la lumière soit diminuée considérablement par la réflexion qui se fait à la surface extérieure de la

24 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

glace, & que la matière même du verre en retienne une certaine quantité. D'autres expériences plus recherchées (*g*), semblent prouver que la lumière augmente de chaleur à mesure qu'elle traverse une plus grande épaisseur de notre atmosphère.

On

(*g*) Un habile Physicien (M. de Saussure, citoyen de Genève) a bien voulu me communiquer le résultat des expériences qu'il a faites dans les montagnes, sur la différente chaleur des rayons du soleil, & je vais rapporter ici ses propres expressions. « J'ai fait faire » en mars 1767, sept caisses rec- » tangulaires de verre blanc de » Bohême, chacune desquelles est » la moitié d'un cube coupé pa- » rallèlement à sa base; la première » a un pied de largeur en tout sens, » sur six pouces de hauteur; la » seconde dix pouces sur cinq, & » ainsi de suite, jusqu'à la cin- » quième qui a deux pouces sur

& à la même distance du sol; « un autre posé sur la caisse ex- « térieure en dehors de cette caisse, « & à peu-près au milieu; le sui- « vant posé de même sur la se- « conde caisse, & ainsi des autres, « jusqu'au dernier qui est sous la « cinquième caisse, & à demi noyé « dans le bois de la table. »

Il faut observer que tous ces « thermomètres sont de mercure, « & que tous, excepté le dernier, « ont la boule nue, & ne sont « pas engagés comme les ther- « momètres ordinaires, dans une « planche ou dans une boîte, dont « le plus ou le moins d'aptitude « à prendre & à conserver la cha- «

On fait de tout temps que la chaleur devient d'autant moindre ou le froid d'autant plus grand, qu'on s'élève plus haut dans les montagnes. Il est vrai que la chaleur qui provient du globe entier de la terre, doit être moins sensible sur ces pointes avancées qu'elle ne l'est dans les plaines, mais cette cause n'est point du tout proportionnelle à l'effet; l'action de la chaleur qui émane du globe terrestre,

» qui est sur la caisse extérieure,
 » monte un peu plus haut; ensuite
 » celui qui est sur la seconde caisse,
 » & ainsi des autres, en observant
 » cependant que le thermomètre
 » qui est posé sur la cinquième
 » caisse, monte plus haut que celui
 » qui est sous elle & à demi noyé
 » dans le bois de la table: j'ai vu
 » celui-là monter à 70 degrés de
 » Reaumur (en plaçant le 0 à la
 » congélation, & le 80.^{me} degré
 » à l'eau bouillante). Les fruits
 » exposés à cette chaleur, s'y cui-
 » sent & y rendent leur jus.

» Quand cet appareil est exposé
 » au soleil dès le matin, on observe
 » communément la plus grande
 » chaleur, vers les deux heures
 » & demie après midi, & lorsqu'on
 » le retire des rayons du soleil, il
 » emploie plusieurs heures à son
 » entier refroidissement.

» J'ai fait porter ce même ap-

Supplément. Tome I.

pareil sur une montagne élevée «
 d'environ cinq cents toises au- «
 dessus du lieu où se faisoient «
 ordinairement les expériences, «
 & j'ai trouvé que le refroidis- «
 sement causé par l'élévation, «
 agissoit beaucoup plus sur les «
 thermomètres suspendus à l'air «
 libre, que sur ceux qui étoient «
 enfermés dans les caisses de «
 verre, quoique j'eusse eu soin «
 de remplir les caisses de l'air «
 même de la montagne, par «
 égard pour la fausse hypothèse «
 de ceux qui croient que le froid «
 des montagnes tient de la pureté «
 de l'air qu'on y respire. »

Il seroit à désirer que M. de
 Saussure, de la sagacité duquel
 nous devons attendre d'excellentes
 choses, suivît encore plus loin ces
 expériences, & voulût en publier
 les résultats.

. D

26 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

ne pouvant diminuer qu'en raison du quarré de la distance, il ne paroît pas qu'à la hauteur d'une demi-lieue, qui n'est que la trois-millième partie du demi-diamètre du globe, dont le centre doit être pris pour le foyer de la chaleur; il ne paroît pas, dis-je, que cette différence, qui dans cette supposition n'est que d'une unité sur neuf millions, puisse produire une diminution de chaleur aussi considérable, à beaucoup près, que celle qu'on éprouve en s'élevant à cette hauteur; car le thermomètre y baisse dans tous les temps de l'année, jusqu'au point de la congélation de l'eau; la neige ou la glace subsistent aussi sur ces grandes montagnes à peu-près à cette hauteur dans toutes les saisons: il n'est donc pas probable que cette grande différence de chaleur provienne uniquement de la différence de la chaleur de la terre: l'on en sera pleinement convaincu, si l'on fait attention qu'au haut des volcans, où la terre est plus chaude qu'en aucun autre endroit de la surface du globe, le froid de l'air est à très-peu près le même que dans les autres montagnes à la même hauteur.

On pourroit donc penser que les atomes de la lumière, quoique très-chauds au moment de leur naissance & au sortir du soleil, se refroidissent beaucoup pendant les sept minutes & demie de temps que dure leur traversée du soleil à la terre, d'autant que la durée de la chaleur, ou, ce qui revient au même, le temps du refroidissement des corps étant en raison de leur diamètre, il sembleroit qu'il ne faut qu'un très-petit moment pour le refroidissement des

atomes presqu'infiniment petits de la lumière; & cela feroit en effet s'ils étoient isolés, mais comme ils se succèdent presque immédiatement, & qu'ils se propagent en faisceaux d'autant plus serrés qu'ils sont plus près du lieu de leur origine, la chaleur que chaque atome perd, tombe sur les atomes voisins; & cette communication réciproque de la chaleur qui s'évapore de chaque atome, entretient plus long-temps la chaleur générale de la lumière; & comme sa direction constante est toujours en rayons divergens, que leur éloignement l'un de l'autre augmente comme l'espace qu'ils ont parcouru, & qu'en même temps la chaleur qui part de chaque atome, comme centre, diminue aussi dans la même raison; il s'ensuit que l'action de la lumière des rayons solaires décroissant en raison inverse du quarré de la distance, celle de leur chaleur décroît en raison inverse du quarré-quarré de cette même distance.

Prenant donc pour unité le demi-diamètre du soleil, & supposant l'action de la lumière comme 1000, à la distance d'un demi-diamètre de la surface de cet astre, elle ne sera plus que comme $\frac{1000}{4}$ à la distance de deux demi-diamètres, que comme $\frac{1000}{9}$ à celle de trois demi-diamètres, comme $\frac{1000}{16}$ à la distance de quatre demi-diamètres; & enfin en arrivant à nous qui sommes éloignés du soleil de trente-six millions de lieues, c'est-à-dire, d'environ deux cents vingt-quatre de ses demi-diamètres, l'action de la lumière ne sera plus que comme $\frac{1000}{50625}$, c'est-à-dire, plus de cinquante mille fois plus foible qu'au sortir du soleil, &

28 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

la chaleur de chaque atome de lumière étant aussi supposée 1000 au sortir du soleil, ne sera plus que comme $\frac{1000}{16}$, $\frac{1000}{81}$, $\frac{1000}{256}$ à la distance successive de 1, 2, 3 demi-diamètres, & en arrivant à nous, comme $\frac{1000}{2562890625}$, c'est-à-dire, plus de deux mille cinq cents millions de fois plus foible qu'au sortir du soleil.

Quand même on ne voudroit pas admettre cette diminution de la chaleur de la lumière en raison du carré-carré de la distance au soleil, quoique cette estimation me paroisse fondée sur un raisonnement assez clair, il sera toujours vrai que la chaleur, dans sa propagation, diminue beaucoup plus que la lumière, au moins quant à l'impression qu'elles font l'une & l'autre sur nos sens. Qu'on excite une très-forte chaleur, qu'on allume un grand feu dans un point de l'espace, on ne le sentira qu'à une distance médiocre, au lieu qu'on en voit la lumière à de très-grandes distances; qu'on approche peu-à-peu la main d'un corps excessivement chaud, on s'apercevra par la seule sensation, que la chaleur augmente beaucoup plus que l'espace ne diminue; car on se chauffe souvent avec plaisir à une distance qui ne diffère que de quelques pouces de celle où l'on se brûleroit. Tout paroît donc nous indiquer que la chaleur diminue en plus grande raison que la lumière, à mesure que toutes deux s'éloignent du foyer dont elles partent.

Ainsi l'on peut croire que les atomes de la lumière sont fort refroidis lorsqu'ils arrivent à la surface de notre atmosphère, mais qu'en traversant la grande épaisseur de

cette masse transparente, ils y reprennent par le frottement une nouvelle chaleur. La vitesse infinie avec laquelle les particules de la lumière frôlent celles de l'air, doit produire une chaleur d'autant plus grande, que le frottement est plus multiplié; & c'est probablement par cette raison que la chaleur des rayons solaires se trouve, par l'expérience, beaucoup plus grande dans les couches inférieures de l'atmosphère, & que le froid de l'air paroît augmenter si considérablement à mesure qu'on s'élève. Peut-être aussi que comme la lumière ne prend de la chaleur qu'en se réunissant, il faut un grand nombre d'atomes de lumière pour constituer un seul atome de chaleur, & que c'est par cette raison, que la lumière foible de la lune, quoique frôlée dans l'atmosphère, comme celle du soleil, ne prend aucun degré de chaleur sensible. Si, comme le dit M. Bouguer (*h*), l'intensité de la lumière du soleil à la surface de la terre, est trois cents mille fois plus grande que celle de la lumière de la lune, celle-ci ne peut qu'être presque absolument insensible, même en la réunissant au foyer des plus puissans miroirs ardents qui ne peuvent la condenser qu'environ deux mille fois, dont ôtant la moitié pour la perte par la réflexion ou la réfraction, il ne reste qu'une trois-centième partie d'intensité au foyer du miroir. Or, y a-t-il des thermomètres assez sensibles pour indiquer le degré de chaleur contenu dans une lumière trois cents fois plus foible que celle du soleil, & pourra-t-on faire des miroirs assez puissans pour la condenser davantage?

(*h*) Essai d'Optique sur la gradation de la lumière.

30 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

Ainsi l'on ne doit pas inférer de tout ce que j'ai dit, que la lumière puisse exister sans aucune chaleur, mais seulement que les degrés de cette chaleur sont très-différens, selon les différentes circonstances, & toujours insensibles lorsque la lumière est très-foible (i). La chaleur au contraire paroît exister habituellement, & même se faire sentir vivement sans lumière; ce n'est ordinairement que quand elle devient excessive que la lumière l'accompagne. Mais ce qui mettroit encore une différence bien

(i) On pourroit même présumer que la lumière en elle-même est composée de parties plus ou moins chaudes; le rayon rouge, dont les atomes sont bien plus massifs & probablement plus gros que ceux du rayon violet, doit en toutes circonstances, conserver beaucoup plus de chaleur, & cette présomption me paroît assez fondée pour qu'on doive chercher à la constater par l'expérience; il ne faut pour cela que recevoir au sortir du prisme, une égale quantité de rayons rouges & de rayons violets, sur deux petits miroirs concaves ou deux lentilles réfringentes, & voir au thermomètre le résultat de la chaleur des uns & des autres.

Je me rappelle une autre expérience qui semble démontrer

que les atomes bleus de la lumière sont plus petits que ceux des autres couleurs; c'est qu'en recevant sur une feuille très-mince d'or battu la lumière du soleil, elle se réfléchit toute, à l'exception des rayons bleus qui passent à travers la feuille d'or, & peignent d'un beau bleu le papier blanc qu'on met à quelque distance derrière la feuille d'or. Ces atomes bleus sont donc plus petits que les autres, puisqu'ils passent où les autres ne peuvent passer: mais je n'insiste pas sur les conséquences qu'on doit tirer de cette expérience, parce que cette couleur bleue produite en apparence par la feuille d'or, peut tenir au phénomène des ombres bleues, dont je parlerai dans un des Mémoires suivans.

essentielle entre ces deux modifications de la matière, c'est que la chaleur qui pénètre tous les corps, ne paroît se fixer dans aucun, & ne s'y arrêter que peu de temps, au lieu que la lumière s'incorpore, s'amortit & s'éteint dans tous ceux qui ne la réfléchissent pas, ou qui ne la laissent pas passer librement. Faites chauffer à tous degrés des corps de toute sorte, tous perdront en assez peu de temps la chaleur acquise, tous reviendront au degré de la température générale, & n'auront par conséquent que la même chaleur qu'ils avoient auparavant. Recevez de même la lumière en plus ou moins grande quantité sur des corps noirs ou blancs, bruts ou polis, vous reconnoîtrez aisément que les uns l'admettent, les autres la repoussent, & qu'au lieu d'être affectés d'une manière uniforme, comme ils le sont par la chaleur, ils ne le sont que d'une manière relative à leur nature, à leur couleur, à leur poli; les noirs absorberont plus la lumière que les blancs, les bruts plus que les polis. Cette lumière une fois absorbée, reste fixe & demeure dans les corps qui l'ont admise, elle ne reparoit plus, elle n'en sort pas comme le fait la chaleur; d'où l'on devoit conclure que les atomes de la lumière peuvent devenir parties constituantes des corps en s'unissant à la matière qui les compose; au lieu que la chaleur ne se fixant pas, semble empêcher au contraire l'union de toutes les parties de la matière & n'agir que pour les tenir séparées.

Cependant il y a des cas où la chaleur se fixe à demeure dans les corps, & d'autres cas où la lumière qu'ils ont

32 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

absorbée reparoît & en sort comme la chaleur. Les diamans, les autres pierres transparentes qui s'imbibent de la lumière du soleil ; les pierres opaques, comme celle de Bologne, qui, par la calcination, reçoivent les particules d'un feu brillant ; tous les phosphores naturels rendent la lumière qu'ils ont absorbée, & cette restitution ou déperdition de lumière se fait successivement & avec le temps, à peu-près comme se fait celle de la chaleur. Et peut-être la même chose arrive dans les corps opaques, en tout ou en partie. Quoi qu'il en soit, il paroît d'après tout ce qui vient d'être dit, que l'on doit reconnoître deux sortes de chaleur, l'une lumineuse, dont le soleil est le foyer immense, & l'autre obscure, dont le grand réservoir est le globe terrestre. Notre corps, comme faisant partie du globe, participe à cette chaleur obscure ; & c'est par cette raison qu'étant obscure par elle-même, c'est-à-dire, sans lumière, elle est encore obscure pour nous, parce que nous ne nous en apercevons par aucun de nos sens. Il en est de cette chaleur du globe comme de son mouvement, nous y sommes soumis, nous y participons sans le sentir & sans nous en douter. De-là il est arrivé que les Physiciens ont porté d'abord toutes leurs vues, toutes leurs recherches sur la chaleur du soleil, sans soupçonner qu'elle ne faisoit qu'une très-petite partie de celle que nous éprouvons réellement ; mais ayant fait des instrumens pour reconnoître la différence de chaleur immédiate des rayons du soleil en été, à celle de ces mêmes rayons en hiver, ils ont trouvé avec étonnement, que cette chaleur solaire est en été
soixante-six

soixante-six fois plus grande qu'en hiver dans notre climat, & que néanmoins la plus grande chaleur de notre été ne différoit que d'un septième du plus grand froid de notre hiver : d'où ils ont conclu, avec grande raison, qu'indépendamment de la chaleur que nous recevons du soleil, il en émane une autre du globe même de la terre, bien plus considérable, & dont celle du soleil n'est que le complément; en sorte qu'il est aujourd'hui démontré que cette chaleur qui s'échappe de l'intérieur de la terre (*k*), est dans notre climat au moins vingt-neuf fois en été, & quatre cents fois en hiver plus grande que la chaleur qui nous vient du soleil : je dis au moins, car quelque exactitude que les Physiciens, & en particulier M. de Mairan, aient apporté dans ces recherches, quelque précision qu'ils aient pu mettre dans leurs observations & dans leur calcul, j'ai vu en les examinant, que le résultat pouvoit en être porté plus haut (*l*).

(*k*) Voyez l'Histoire de l'Académie des Sciences, *année 1702*, page 7; & le Mémoire de M. Amontons, page 155. — Les Mémoires de M. de Mairan, *année 1710*, page 104; *année 1721*, page 8; *année 1765*, page 143.

(*l*) Les Physiciens ont pris pour le degré du froid absolu, mille degrés au-dessous de la congélation, il falloit plutôt le supposer de dix mille que de mille : car

quoique je sois très-persuadé qu'il n'existe rien d'absolu dans la Nature, & que peut-être un froid de dix mille degrés n'existe que dans les espaces les plus éloignés de tout soleil; cependant comme il s'agit ici de prendre pour unité le plus grand froid possible, je l'aurois au moins supposé plus grand que celui dont nous pouvons produire la moitié ou les trois cinquièmes; car on a produit

34 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

Cette ~~force~~ ~~chaleur~~ qui réside dans l'intérieur du globe, qui ~~est~~ ~~est~~ celle en émane à l'extérieur, doit entrer comme élément dans la combinaison de tous les autres éléments. Si le soleil est le père de la Nature, cette chaleur de la terre en est la mère, & toutes deux se réunissent pour produire, entretenir, animer les êtres organisés, & pour travailler, assimiler, composer les substances inanimées. Cette chaleur intérieure du globe qui tend toujours du centre à la circonférence, & qui s'éloigne perpendi-

artificiellement cinq cents quatre-vingt-douze degrés de froid à Peteribourg, le 6 Janvier 1760, le froid naturel étant de trente-un degrés au-dessous de la congélation; & si l'on eût fait la même expérience en Sibérie, où le froid naturel est quelquefois de soixante-dix degrés, on eût produit un froid de plus de mille degrés; car on a observé que le froid artificiel, suivait la même proportion que le froid naturel. Or, $31 : 592 :: 10 : 1336 \frac{4}{11}$; il seroit donc possible de produire en Sibérie un froid de treize cents trente-six degrés au-dessous de la congélation; donc le plus grand degré de froid possible doit être supposé bien au-delà de mille ou même de treize cents trente-six pour en faire l'unité, à laquelle on rapporte les

degrés de la chaleur, tant solaire que terrestre, ce qui ne laissera pas d'en rendre la différence encore plus grande.—Une autre remarque que j'ai faite, en examinant la construction de la table, dans laquelle M. de Mairan donne les rapports de la chaleur des émanations du globe terrestre à ceux de la chaleur solaire pour tous les climats de la terre, c'est qu'il n'a pas pensé ou qu'il a négligé d'y faire entrer la considération de l'épaisseur du globe, plus grande sous l'équateur que sous les pôles. Cela néanmoins devroit être mis en compte, & auroit un peu changé les rapports qu'il donne pour chaque latitude.— Enfin une troisième remarque, & qui tient à la première, c'est qu'il dit (*page 160*) qu'ayant fait construire une machine qui étoit comme

culairement de la surface de la terre, est, à mon avis, un grand agent dans la Nature; l'on ne peut guère douter qu'elle n'ait la principale influence sur la perpendicularité de la tige des plantes, sur les phénomènes de l'électricité, dont la principale cause est le frottement ou mouvement en sens contraire, sur les effets du magnétisme, &c. Mais comme je ne prétends pas faire ici un *Traité de Physique*, je me bornerai aux effets de cette chaleur sur les autres

un extrait de mes miroirs brûlans, & ayant fait tomber la lumière réfléchie du soleil sur des thermomètres, il avoit toujours trouvé que si un miroir plan avoit fait monter la liqueur, par exemple, de trois degrés, deux miroirs dont on réunissoit la lumière, la faisoient monter de six degrés, & trois miroirs de neuf degrés. Or, il est aisé de sentir que ceci ne peut pas être généralement vrai, car la grandeur des degrés du thermomètre n'est fondée que sur la division en mille parties, & sur la supposition que mille degrés au-dessous de la congélation font le froid absolu; & comme il s'en faut bien que ce terme soit celui du plus grand froid possible, il est nécessaire qu'une augmentation de chaleur double ou triple par la réunion de deux ou trois miroirs,

élève la liqueur à des hauteurs différentes de celle des degrés du thermomètre, selon que l'expérience sera faite dans un temps plus ou moins chaud; que celui où ces hauteurs s'accorderont le mieux ou différeront le moins, sera celui des jours chauds de l'été, & que les expériences ayant été faites sur la fin de Mai, ce n'est que par hasard qu'elles ont donné le résultat des augmentations de chaleur par les miroirs, proportionnelles aux degrés de l'échelle du thermomètre. Mais j'abrège cette critique, en renvoyant à ce que j'ai dit, près de vingt ans avant ce *Mémoire de M. de Mairan, sur la construction d'un thermomètre réel, & sa graduation par le moyen de mes miroirs brûlans. Voyez les Mémoires de l'Acad. des Sciences, année 1747.*

36 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

éléments. Elle suffit seule, elle est même bien plus grande qu'il ne faut pour maintenir la raréfaction de l'air au degré que nous respirons; elle est plus que suffisante pour entretenir l'eau dans son état de liquidité, car on a descendu des thermomètres jusqu'à 120 brasses de profondeur (*m*), & les retirant promptement, on a vu que la température de l'eau y étoit à très-peu près la même que dans l'intérieur de la terre à pareille profondeur, c'est-à-dire, de 10 degrés $\frac{2}{3}$. Et comme l'eau la plus chaude monte toujours à la surface, & que le sel l'empêche de geler, on ne doit pas être surpris de ce qu'en général la mer ne gèle pas, & que les eaux douces ne gèlent que d'une certaine épaisseur, l'eau du fond restant toujours liquide, lors même qu'il fait le plus grand froid, & que les couches supérieures sont en glace de dix pieds d'épaisseur.

Mais la Terre est celui de tous les éléments sur lequel cette chaleur intérieure a dû produire & produit encore les plus grands effets. On ne peut pas douter, après les preuves que j'en ai données (*n*), que cette chaleur n'ait été originairement bien plus grande qu'elle ne l'est aujourd'hui; ainsi on doit lui rapporter, comme à la cause première, toutes les sublimations, précipitations, agrégations, séparations, en un mot, tous les mouvemens qui se sont faits & se font chaque jour dans l'intérieur du globe, &

(*m*) Histoire physique de la mer, par M. le comte Marfigli, page 16.

(*n*) Voyez dans cet ouvrage l'article de la formation des planètes, & ci-après les articles des époques de la Nature.

sur-tout dans la couche extérieure où nous avons pénétré & dont la matière a été remuée par les agens de la Nature, ou par les mains de l'homme; car à une ou peut-être deux lieues de profondeur, on ne peut guère présumer qu'il y ait eu des conversions de matière, ni qu'il s'y fasse encore des changemens réels: toute la masse du globe ayant été fondue, liquéfiée par le feu, l'intérieur n'est qu'un verre ou concretion ou discret, dont la substance simple ne peut recevoir aucune altération par la chaleur seule; il n'y a donc que la couche supérieure & superficielle qui, étant exposée à l'action des causes extérieures, aura subi toutes les modifications que ces causes réunies à celle de la chaleur intérieure auront pu produire par leur action combinée, c'est-à-dire, toutes les modifications, toutes les différences, toutes les formes, en un mot, des substances minérales.

Le feu qui ne paroît être; à la première vue, qu'un composé de chaleur & de lumière, ne seroit-il pas encore une modification de la matière qu'on doit considérer à part, quoiqu'elle ne diffère pas essentiellement de l'une ou de l'autre, & encore moins des deux prises ensemble! le feu n'existe jamais sans chaleur, mais il peut exister sans lumière. On verra, par mes expériences, que la chaleur seule & dénuée de toute apparence de lumière, peut produire les mêmes effets que le feu le plus violent: on voit aussi que la lumière seule, lorsqu'elle est réunie, produit les mêmes effets; elle semble porter en elle-même une substance qui n'a pas besoin d'aliment; le feu ne peut

38 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

subsister au contraire qu'en absorbant de l'air, & il devient d'autant plus violent qu'il en absorbe davantage, tandis que la lumière concentrée & reçue dans un vase purgé d'air, agit comme le feu dans l'air, & que la chaleur resserrée, retenue dans un espace clos, subsiste & même augmente avec une très-petite quantité d'alimens. La différence la plus générale entre le feu, la chaleur & la lumière me paroît donc consister dans la quantité, & peut-être dans la qualité de leurs alimens.

L'air est le premier aliment du feu, les matières combustibles ne sont que le second; j'entends par premier aliment celui qui est toujours nécessaire, & sans lequel le feu ne pourroit faire aucun usage des autres. Des expériences connues de tous les Physiciens, nous démontrent qu'un petit point de feu, tel que celui d'une bougie placée dans un vase bien fermé, absorbe en peu de temps une grande quantité d'air, & qu'elle s'éteint aussitôt que la quantité ou la qualité de cet aliment lui manque. D'autres expériences bien connues des Chimistes, prouvent que les matières les plus combustibles, telles que les charbons, ne se consomment pas dans des vaisseaux bien clos, quoique exposés à l'action du plus grand feu. L'air est donc le premier, le véritable aliment du feu, & les matières combustibles ne peuvent lui en fournir que par le secours & la médiation de cet élément, dont il est nécessaire, avant d'aller plus loin, que nous considérions ici quelques propriétés.

Nous avons dit que toute fluidité avoit la chaleur pour

cause, & en comparant quelques fluides ensemble, nous voyons qu'il faut beaucoup plus de chaleur pour tenir le fer en fusion que l'or, beaucoup plus pour y tenir l'or que l'étain, beaucoup moins pour y tenir la cire, beaucoup moins pour y tenir l'eau, encore beaucoup moins pour y tenir l'esprit-de-vin, & enfin excessivement moins pour y tenir le mercure, puisqu'il ne perd sa fluidité qu'au 187.^{me} degré au-dessous de celui où l'eau perd la sienne. Cette matière, le mercure, seroit donc le plus fluide des corps, si l'air ne l'étoit encore plus. Or, que nous indique cette fluidité plus grande dans l'air que dans aucune matière! il me semble qu'elle suppose le moindre degré possible d'adhérence entre ses parties constituantes; ce qu'on peut concevoir en les supposant de figure à ne pouvoir se toucher qu'en un point. On pourroit croire aussi qu'étant douées de si peu d'énergie apparente, & de si peu d'attraction mutuelle des unes vers les autres, elles sont par cette raison moins massives & plus légères que celles de tous les autres corps: Mais cela me paroît démenti par la comparaison du mercure, le plus fluide des corps après l'air, & dont néanmoins les parties constituantes paroissent être plus massives & plus pesantes que celles de toutes les autres matières à l'exception de l'or. La plus ou moins grande fluidité n'indique donc pas que les parties du fluide soient plus ou moins pesantes, mais seulement que leur adhérence est d'autant moindre, leur union d'autant moins intime, & leur séparation d'autant plus aisée. S'il faut mille degrés

40 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

de chaleur pour entretenir la fluidité de l'eau, il n'en faudra peut-être qu'un pour maintenir celle de l'air.

L'air est donc de toutes les matières connues, celle que la chaleur divise le plus facilement, celle dont les parties lui obéissent avec le moins de résistance, celle qu'elle met le plus aisément en mouvement expansif, & contraire à celui de la force attractive. Ainsi l'air est tout près de la nature du feu, dont la principale propriété consiste dans ce mouvement expansif; & quoique l'air ne l'ait pas par lui-même, la plus petite particule de chaleur ou de feu suffisant pour le lui communiquer, on doit cesser d'être étonné de ce que l'air augmente si fort l'activité du feu, & de ce qu'il est si nécessaire à sa subsistance. Car étant de toutes les substances celle qui prend le plus aisément le mouvement expansif, ce sera celle aussi que le feu entraînera, enlèvera de préférence à toute autre, ce sera celle qu'il s'appropriera le plus intimement, comme étant de la nature la plus voisine de la sienne; & par conséquent l'air doit être du feu l'adminicule le plus puissant, l'aliment le plus convenable, l'ami le plus intime & le plus nécessaire.

plus ou moins grande quantité, le feu devient dans la même proportion plus vif, plus étendu, plus dévorant. De sorte qu'on peut mesurer la célérité ou la lenteur avec laquelle le feu consomme les matières combustibles, par la quantité plus ou moins grande de l'air qu'on lui fournit. Ces matières ne sont donc, pour le feu, que des alimens secondaires qu'il ne peut s'approprier par lui-même, & dont il ne peut faire usage qu'autant que l'air s'y mêlant, les rapproche de la nature du feu en les modifiant, & leur sert d'intermède pour les y réunir.

On pourra (ce me semble) concevoir clairement cette opération de la Nature, en considérant que le feu ne réside pas dans les corps d'une manière fixe, qu'il n'y fait ordinairement qu'un séjour instantané, qu'étant toujours en mouvement expansif, il ne peut subsister dans cet état qu'avec les matières susceptibles de ce même mouvement, que l'air s'y prêtant avec toute facilité, la somme de ce mouvement devient plus grande, l'action du feu plus vive, & que dès-lors les parties les plus volatiles des matières combustibles, telles que les molécules aériennes, huileuses, &c. obéissant sans effort à ce mouvement expansif qui leur est communiqué, elles s'élèvent en vapeurs; que ces vapeurs se convertissent en flamme par le même secours de l'air extérieur; & qu'enfin tant qu'il subsiste dans les corps combustibles quelques parties capables de recevoir par le secours de l'air ce mouvement d'expansion, elles ne cessent de s'en séparer pour suivre l'air & le feu dans leur route, & par conséquent se consumer en s'évaporant avec eux.

42 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

Il y a de certaines matières, telles que le phosphore artificiel, le pyrophore, la poudre à canon qui paroissent à la première vue faire une exception à ce que je viens de dire, car elles n'ont pas besoin pour s'enflammer & se consumer en entier, du secours d'un air renouvelé; leur combustion peut s'opérer dans les vaisseaux les mieux fermés; mais c'est par la raison que ces matières, qu'on doit regarder comme les plus combustibles de toutes, contiennent dans leur substance tout l'air nécessaire à leur combustion. Leur feu produit d'abord cet air & le consume à l'instant, & comme il est en très-grande quantité dans ces matières, il suffit à leur pleine combustion qui dès-lors n'a pas besoin, comme toutes les autres, du secours d'un air étranger.

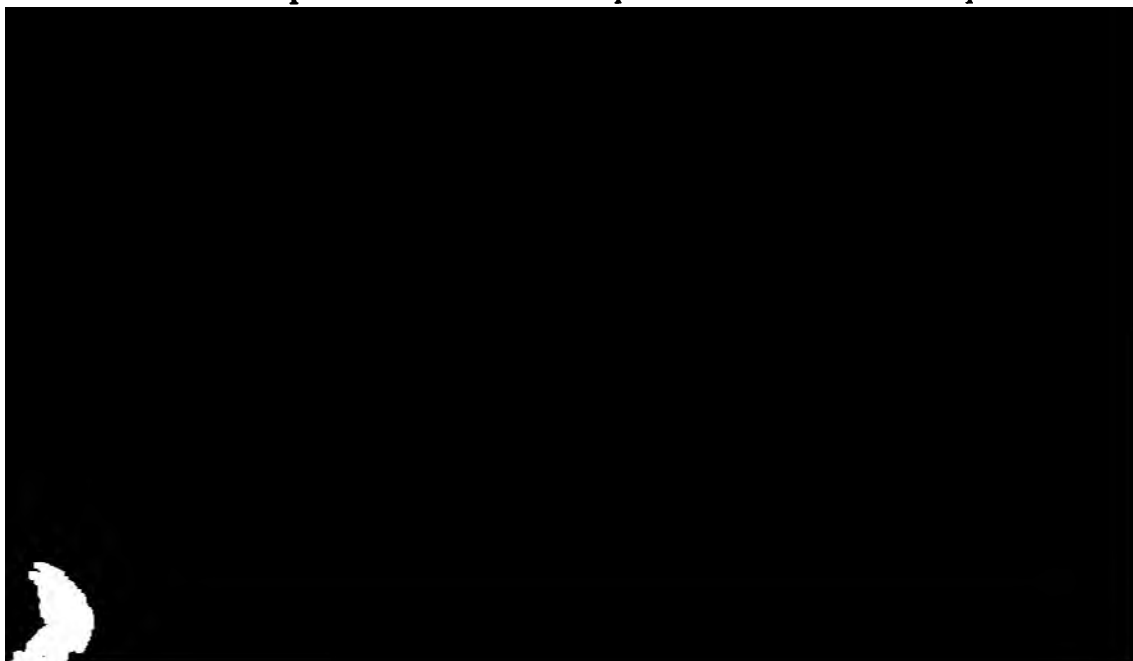
Cela semble nous indiquer que la différence la plus essentielle qu'il y ait entre les matières combustibles & celles qui ne le sont pas, c'est que celles-ci ne contiennent que peu ou point de ces matières légères, aériennes, huileuses, susceptibles du mouvement expansif, ou que si elles en contiennent, elles s'y trouvent fixées & retenues; en sorte que quoique volatiles en elles-mêmes, elles ne peuvent exercer leur volatilité toutes les fois que la force du feu n'est pas assez grande pour surmonter la force d'adhésion qui les retient unies aux parties fixes de la matière. On peut même dire que cette induction qui se tire immédiatement de mes principes, se trouve confirmée par un grand nombre d'observations bien connues des Chimistes & des Physiciens; mais ce qui paroît l'être

moins, & qui cependant en est une conséquence nécessaire, c'est que toute matière pourra devenir volatile dès que l'homme pourra augmenter assez la force expansive du feu, pour la rendre supérieure à la force attractive qui tient unies les parties de la matière, que nous appelons fixes; car d'une part il s'en faut bien que nous ayons un feu aussi fort que nous pourrions l'avoir par des miroirs mieux conçus que ceux dont on s'est servi jusqu'à ce jour; & d'autre côté, nous sommes assurés que la fixité n'est qu'une quantité relative, & qu'aucune matière n'est d'une fixité absolue ou invincible; puisque la chaleur dilate les corps les plus fixes. Or, cette dilatation n'est-elle pas l'indice d'un commencement de séparation qu'on augmente avec le degré de chaleur jusqu'à la fusion, & qu'avec une chaleur encore plus grande on augmenteroit jusqu'à la volatilisation?

La combustion suppose quelque chose de plus que la volatilisation, il suffit pour celle-ci que les parties de la matière soient assez divisées, assez séparées les unes des autres pour pouvoir être enlevées par celles de la chaleur; au lieu que pour la combustion, il faut encore qu'elles soient d'une nature analogue à celle du feu; sans cela le mercure qui est le plus fluide après l'air, seroit aussi le plus combustible, tandis que l'expérience nous démontre que quoique très-volatil il est incombustible. Or, quelle est donc l'analogie ou plutôt le rapport de nature que peuvent avoir les matières combustibles avec le feu? La matière en général est composée de quatre substances

44 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

principales , qu'on appelle *Éléments* ; la terre , l'eau , l'air & le feu , entrent tous quatre en plus ou moins grande quantité dans la composition de toutes les matières particulières ; celles où la terre & l'eau dominant seront fixes , & ne pourront devenir que volatiles par l'action de la chaleur ; celles au contraire qui contiennent beaucoup d'air & de feu , seront les seules vraiment combustibles. La grande difficulté qu'il y ait ici , c'est de concevoir nettement comment l'air & le feu , tous deux si volatils , peuvent se fixer & devenir parties constituantes de tous les corps ; je dis de tous les corps , car nous prouverons que quoiqu'il y ait une plus grande quantité d'air & de feu fixes dans les matières combustibles , & qu'ils y soient combinés d'une manière différente que dans les autres matières , toutes néanmoins contiennent une quantité considérable de ces deux éléments ; & que les matières les plus fixes & les moins combustibles , sont celles qui retiennent ces éléments fugitifs avec le plus de force. Le fameux Phlogistique des Chimistes (être de leur méthode plutôt que de la Nature) , n'est pas un principe simple & identique , comme ils nous le présentent ; c'est un composé ,



Nous voyons clairement que le feu en absorbant de l'air en détruit le ressort. Or, il n'y a que deux manières de détruire un ressort, la première en le comprimant assez pour le rompre, la seconde en l'étendant assez pour qu'il soit sans effet. Ce n'est pas de la première manière dont le feu peut détruire le ressort de l'air; puisque le moindre degré de chaleur le raréfie, que cette raréfaction augmente avec elle, & que l'expérience nous apprend qu'à une très-forte chaleur, la raréfaction de l'air est si grande, qu'il occupe alors un espace treize fois plus étendu que celui de son volume ordinaire; le ressort dès-lors en est d'autant plus foible, & c'est dans cet état qu'il peut devenir fixe & s'unir sans résistance sous cette nouvelle forme avec les autres corps. On entend bien que cet air transformé & fixé, n'est point du tout le même que celui qui se trouve dispersé, disséminé dans la plupart des matières, & qui conserve dans leurs pores sa nature entière; celui-ci ne leur est que mélangé & non pas uni; il ne leur tient que par une très-foible adhérence, au lieu que l'autre leur est si étroitement attaché, si intimement incorporé, que souvent on ne peut l'en séparer.

Nous voyons de même que la lumière, en tombant sur les corps, n'est pas, à beaucoup près, entièrement réfléchie, qu'il en reste en grande quantité dans la petite épaisseur de la surface qu'elle frappe; que par conséquent elle y perd son mouvement, s'y éteint, s'y fixe & devient dès-lors partie constituante de tout ce qu'elle pénètre. Ajoutez à cet air, à cette lumière, transformés & fixés

46 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

dans les corps, & qui peuvent être en quantité variable ; ajoutez-y, dis-je, la quantité constante du feu que toutes les matières, de quelque espèce que ce soit, possèdent également : cette quantité constante de feu ou de chaleur actuelle du globe de la terre, dont la somme est bien plus grande que celle de la chaleur qui nous vient du soleil, me paroît être non-seulement un des grands ressorts du mécanisme de la Nature, mais en même temps un élément dont toute la matière du globe est pénétrée ; c'est le feu élémentaire qui, quoique toujours en mouvement expansif, doit par sa longue résidence dans la matière, & par son choc contre ses parties fixes, s'unir, s'incorporer avec elles, & s'éteindre par parties comme le fait la lumière (o).

Si nous considérons plus particulièrement la nature des matières combustibles, nous verrons que toutes proviennent originairement des végétaux, des animaux, des êtres en un mot qui sont placés à la surface du globe que le soleil éclaire, échauffe & vivifie ; les bois, les charbons, les tourbes, les bitumes, les résines, les huiles, les graisses, les suifs qui sont les vraies matières combustibles, puisque

(o) Ceci même pourroit se prouver par une expérience qui mériteroit d'être poussée plus loin. J'ai recueilli sur un miroir ardent par réflexion, une assez forte chaleur sans aucune lumière, au moyen d'une plaque de tôle mise entre le brasier & le miroir ; une

partie de la chaleur s'est réfléchie au foyer du miroir, tandis que tout le reste de la chaleur l'a pénétré ; mais je n'ai pu m'assurer si l'augmentation de chaleur dans la matière du miroir, n'étoit pas aussi grande que s'il n'en eût pas réfléchi.

toutes les autres ne le sont qu'autant qu'elles en contiennent, ne proviennent-ils pas tous des corps organisés ou de leurs détrimens! le bois & même le charbon ordinaire, les graisses, les huiles par expression, la cire & le suif ne sont que des substances extraites immédiatement des végétaux & des animaux; les tourbes, les charbons fossiles, les succins, les bitumes liquides ou concrets, sont des produits de leur mélange & de leur décomposition, dont les détrimens ultérieurs forment les soufres & les parties combustibles du fer, du zinc, des pyrites & de tous les minéraux que l'on peut enflammer. Je sens que cette dernière assertion ne sera pas admise, & pourra même être rejetée, sur-tout par ceux qui n'ont étudié la Nature que par la voie de la chimie; mais je les prie de considérer que leur méthode n'est pas celle de la Nature, qu'elle ne pourra le devenir ou même s'en approcher qu'autant qu'elle s'accordera avec la saine physique, autant qu'on en bannira, non-seulement les expressions obscures & techniques, mais sur-tout les principes précaires, les êtres fictifs auxquels on fait jouer le plus grand rôle, sans néanmoins les connoître. Le soufre, *en chimie*, n'est que le composé de l'acide vitriolique & du phlogistique; quelle apparence y a-t-il donc qu'il puisse, comme les autres matières combustibles, tirer son origine du détriment des végétaux ou des animaux! A cela je réponds, même en admettant cette définition chimique, que l'acide vitriolique, & en général tous les acides, tous les alkalis sont moins des substances de la Nature que des produits de

48 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

l'art. La Nature forme des sels & du soufre, elle emploie à leur composition, comme à celle de toutes les autres substances, les quatre élémens, beaucoup de terre & d'eau, un peu d'air & de feu entrent en quantité variable dans chaque différente substance saline; moins de terre & d'eau & beaucoup plus d'air & de feu, semblent entrer dans la composition du soufre. Les sels & les soufres doivent donc être regardés comme des êtres de la Nature dont on extrait, par le secours de l'art de la chimie, & par le moyen du feu, les différens acides qu'ils contiennent; & puisque nous avons employé le feu, & par conséquent de l'air & des matières combustibles pour extraire ces acides, pouvons-nous douter qu'ils n'aient retenu, & qu'ils ne contiennent réellement des parties de matière combustible qui y seront entrées pendant l'extraction!

Le phlogistique est encore bien moins que l'acide, un être naturel, ce ne seroit même qu'un être de raison si on ne le regardoit pas comme un composé d'air & de feu devenu fixe & inhérent aux autres corps. Le soufre peut en effet contenir beaucoup de ce phlogistique, beaucoup aussi d'acide vitriolique; mais il a, comme toute autre matière, & sa terre & son eau; d'ailleurs son origine indique qu'il faut une grande consommation de matières combustibles pour sa production; il se trouve dans les volcans, & il semble que la Nature ne le produise que par effort & par le moyen du plus grand feu; tout concourt donc à nous prouver qu'il est de la même nature que les autres matières combustibles, & que par conséquent il tire,
comme

comme elles, la première origine du détriment des êtres organisés.

Mais je vais plus loin : les acides eux-mêmes viennent en grande partie de la décomposition des substances animales ou végétales, & contiennent en conséquence des principes de la combustion. Prenons pour exemple le salpêtre, ne doit-il pas son origine à ces matières ? n'est-il pas formé par la putréfaction des végétaux, ainsi que des urines & des excréments des animaux ? il me semble que l'expérience le démontre, puisqu'on ne cherche, on ne trouve le salpêtre que dans les habitations où l'homme & les animaux ont long-temps résidé ; & puisqu'il est immédiatement formé du détriment des substances animales & végétales, ne doit-il pas contenir une prodigieuse quantité d'air & de feu fixes ? aussi en contient-il beaucoup, & même beaucoup plus que le soufre, le charbon, l'huile, &c. Toutes ces matières combustibles ont besoin, comme nous l'avons dit, du secours de l'air pour brûler, & se consomment d'autant plus vite, qu'elles en reçoivent en plus grande quantité ; le salpêtre n'en a pas besoin dès qu'il est mêlé avec quelques-unes de ces matières combustibles, il semble porter en lui-même le réservoir de tout l'air nécessaire à sa combustion : en le faisant détonner lentement, on le voit souffler son propre feu, comme le feroit un soufflet étranger ; en le renfermant le plus étroitement, son feu, loin de s'éteindre, n'en prend que plus de force & produit les explosions terribles, sur lesquelles sont fondés nos arts meurtriers. Cette combustion si prompte

50 *INTRODUCTION À L'HISTOIRE.*

est en même temps si complète qu'il ne reste presque rien après l'inflammation, tandis que toutes les autres matières enflammées laissent des cendres ou d'autres résidus qui démontrent que leur combustion n'est pas entière, ou ce qui revient au même, qu'elles contiennent un assez grand nombre de parties fixes qui ne peuvent ni se brûler ni même se volatiliser. On peut de même démontrer que l'acide vitriolique contient aussi beaucoup d'air & de feu fixes, quoiqu'en moindre quantité que l'acide nitreux ; & dès-lors il tire, comme celui-ci, son origine de la même source, & le soufre dans la composition duquel cet acide entre si abondamment, tire des animaux & des végétaux tous les principes de sa combustibilité.

Le phosphore artificiel, qui est le premier dans l'ordre des matières combustibles, & dont l'acide est différent de l'acide nitreux & de l'acide vitriolique, ne se tire aussi que du règne animal, ou, si l'on veut, en partie du règne végétal élaboré dans les animaux, c'est-à-dire, des deux sources de toute matière combustible. Le phosphore s'enflamme de lui-même, c'est-à-dire, sans communication de matière ignée, sans frottement, sans autre addition que celle du contact de l'air : autre preuve de la nécessité de cet élément pour la combustion même d'une matière qui ne paroît être composée que de feu. Nous démontrerons dans la suite que l'air est contenu dans l'eau sous une forme moyenne, entre l'état d'élasticité & celui de fixité ; le feu paroît être dans le phosphore à peu-près dans ce même état moyen ; car de même que l'air se dégage de

l'eau dès que l'on diminue la pression de l'atmosphère, le feu se dégage du phosphore lorsqu'on fait cesser la pression de l'eau, où l'on est obligé de le tenir submergé pour pouvoir le garder & empêcher son feu de s'exalter. Le phosphore semble contenir cet élément sous une forme obscure & condensée, & il paroît être pour le feu obscur ce qu'est le miroir ardent pour le feu lumineux, c'est-à-dire un moyen de condensation.

Mais sans nous soutenir plus long-temps à la hauteur de ces considérations générales, auxquelles je pourrai revenir lorsqu'il sera nécessaire, suivons d'une manière plus directe & plus particulière l'examen du feu; tâchons de saisir ses effets, & de les présenter sous un point de vue plus fixe qu'on ne l'a fait jusqu'ici.

L'action du feu, sur les différentes substances, dépend beaucoup de la manière dont on l'applique; & le produit de son action sur une même substance, paroîtra différent selon la façon dont il est administré. J'ai pensé qu'on devoit considérer le feu dans trois états différens, le premier relatif à sa vitesse, le second à son volume, & le troisième à sa masse; sous chacun de ces points de vue, cet élément si simple, si uniforme en apparence, paroîtra pour ainsi dire, un élément différent. On augmente la vitesse du feu sans en augmenter le volume apparent, toutes les fois que dans un espace donné & rempli de matières combustibles, on presse l'action & le développement du feu en augmentant la vitesse de l'air par des soufflets, des trompes, des ventilateurs, des tuyaux d'aspiration, &c. qui tous

accélèrent plus ou moins la rapidité de l'air dirigé sur le feu; ce qui comprend, comme l'on voit, tous les instrumens, tous les fourneaux à vent, depuis les grands fourneaux de forges jusqu'à la lampe des émailleurs.

On augmente l'action du feu par son volume toutes les fois qu'on accumule une grande quantité de matières combustibles, & qu'on en fait rouler la chaleur & la flamme dans des fourneaux de réverbère; ce qui comprend, comme l'on fait, les fourneaux de nos manufactures de glaces, de cristal, de verre, de porcelaine, de poterie, & aussi ceux où l'on fond tous les métaux & les minéraux, à l'exception du fer; le feu agit ici par son volume, & n'a que sa propre vitesse puisqu'on n'en augmente pas la rapidité, par des soufflets ou d'autres instrumens qui portent l'air sur le feu. Il est vrai que la forme des *tisards*, c'est-à-dire des ouvertures principales, par où ces fourneaux tirent l'air, contribue à l'attirer plus puissamment qu'il ne le feroit en espace libre, mais cette augmentation de vitesse est très-peu considérable en comparaison de la grande rapidité que lui donnent les soufflets; par ce dernier procédé on accélère l'action du feu qu'on aiguise par l'air autant qu'il est possible; par l'autre procédé on l'augmente en concentrant sa flamme en grand volume.

Il y a, comme l'on voit, plusieurs moyens d'augmenter l'action du feu, soit qu'on veuille le faire agir par sa vitesse ou par son volume; mais il n'y en a qu'un seul par lequel on puisse augmenter sa masse, c'est de le réunir au foyer d'un miroir ardent. Lorsqu'on reçoit sur un miroir

réfringent ou réflexif les rayons du soleil, ou même ceux d'un feu bien allumé, on les réunit dans un espace d'autant moindre que le miroir est plus grand & le foyer plus court. Par exemple, avec un miroir de quatre pieds de diamètre & d'un pouce de foyer, il est clair que la quantité de lumière ou de feu qui tombe sur le miroir de quatre pieds se trouvant réunie dans l'espace d'un pouce, seroit deux mille trois cents quatre fois plus dense qu'elle ne l'étoit, si toute la matière incidente arrivoit sans perte à ce foyer. Nous verrons ailleurs ce qui s'en perd effectivement, mais il nous suffit ici de faire sentir que quand même cette perte seroit des deux tiers ou des trois quarts, la masse du feu concentré au foyer de ce miroir, sera toujours six ou sept cents fois plus dense qu'elle ne l'étoit à la surface du miroir. Ici, comme dans tous les autres cas, la masse accroît par la contraction du volume, & le feu dont on augmente ainsi la densité, a toutes les propriétés d'une masse de matière; car indépendamment de l'action de la chaleur par laquelle il pénètre les corps, il les pousse & les déplace comme le feroit un corps solide en mouvement qui en choqueroit un autre. On pourra donc augmenter, par ce moyen, la densité ou la masse du feu d'autant plus qu'on perfectionnera davantage la construction des miroirs ardens.

Or, chacune de ces trois manières d'administrer le feu & d'en augmenter ou la vitesse, ou le volume, ou la masse, produit sur les mêmes substances des effets souvent très-différens; on calcine par l'un de ces moyens ce que

54 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

l'on fond par l'autre; on volatilise par le dernier ce qui paroît réfractaire au premier; en sorte que la même matière donne des résultats si peu semblables, qu'on ne peut compter sur rien, à moins qu'on ne la travaille en même temps ou successivement par ces trois moyens ou procédés que nous venons d'indiquer; ce qui est une route plus longue, mais la seule qui puisse nous conduire à la connoissance exacte de tous les rapports que les diverses substances peuvent avoir avec l'élément du feu. Et de la même manière que je divise en trois procédés généraux l'administration de cet élément, je divise de même en trois classes toutes les matières que l'on peut soumettre à son action. Je mets à part, pour un moment, celles qui sont purement combustibles & qui proviennent immédiatement des animaux & des végétaux; & je divise toutes les matières minérales en trois classes relativement à l'action du feu: la première est celle des matières, que cette action, long-temps continuée, rend plus légères, comme le fer; la seconde, celle des matières que cette même action du feu rend plus pesantes, comme le plomb, & la troisième classe est celle des matières sur lesquelles, comme sur

pourroient nous découvrir plusieurs choses utiles , & feroient très-nécessaires pour fonder sur des principes réels la théorie de la chimie ; cette belle science jusqu'à nos jours n'a porté que sur une nomenclature précaire , & sur des mots d'autant plus vagues qu'ils sont plus généraux. Le feu étant , pour ainsi dire , le seul instrument de cet art , & sa nature n'étant point connue non plus que ses rapports avec les autres corps , on ne fait ni ce qu'il y met ni ce qu'il en ôte ; on travaille donc à l'aveugle , & l'on ne peut arriver qu'à des résultats obscurs que l'on rend encore plus obscurs en les érigeant en principes. Le phlogistique , le minéralisateur , l'acide , l'alkali , &c. ne sont que des termes créés par la méthode , dont les définitions sont adoptées par convention , & ne répondent à aucune idée claire & précise , ni même à aucun être réel. Tant que nous ne connoîtrons pas mieux la nature du feu , tant que nous ignorerons ce qu'il ôte ou donne aux matières qu'on soumet à son action , il ne sera pas possible de prononcer sur la nature de ces mêmes matières d'après les opérations de la chimie ; puisque chaque matière à laquelle le feu ôte ou donne quelque chose , n'est plus la substance simple que l'on voudroit connoître , mais une matière composée & mélangée , ou dénaturée & changée par l'addition ou la soustraction d'autres matières que le feu en enlève ou y fait entrer.

Prenons pour exemple de cette addition & de cette soustraction , le plomb & le marbre ; par la simple calcination l'on augmente le poids du plomb de près d'un

56 *INTRODUCTION À L'HISTOIRE*

quart, & l'on diminue celui du marbre de près de moitié; il y a donc un quart de matière inconnue que le feu donne au premier, & une moitié d'autre matière également inconnue qu'il enlève au second : Tous les raisonnemens de la chimie ne nous ont pas démontré jusqu'ici ce que c'est que cette matière donnée ou enlevée par le feu; & il est évident que lorsqu'on travaille sur le plomb & sur le marbre après leur calcination, ce ne sont plus ces matières simples que l'on traite, mais d'autres matières dénaturées & composées par l'action du feu. Ne seroit-il donc pas nécessaire avant tout, de procéder d'après les vues que je viens d'indiquer, de voir d'abord sous un même coup d'œil toutes les matières que le feu ne change ni n'altère, ensuite celles que le feu détruit ou diminue, & enfin celles qu'il augmente & compose en s'incorporant avec elles !

Mais examinons de plus près la nature du feu considéré en lui-même. Puisque c'est une substance matérielle, il doit être sujet à la loi générale, à laquelle toute matière est soumise, il est le moins pesant de tous les corps, mais cependant il pèse; & quoique ce que nous avons dit précédemment suffise pour le prouver évidemment, nous le démontrerons encore par des expériences palpables, & que tout le monde sera en état de répéter aisément. On pourroit d'abord soupçonner par la pesanteur réciproque des astres, que le feu en grande masse est pesant ainsi que toute autre matière; car les astres qui sont lumineux comme le soleil, dont toute la substance paroît être
de

de feu, n'en exercent pas moins leur force d'attraction à l'égard des astres qui ne le sont pas : mais nous démontrerons que le feu même en très-petit volume est réellement pesant, qu'il obéit comme toute autre matière à la loi générale de la pesanteur, & que par conséquent il doit avoir, de même, des rapports d'affinités avec les autres corps ; en avoir plus ou moins avec telle ou telle substance, & n'en avoir que peu ou point du tout avec beaucoup d'autres. Toutes celles qu'il rendra plus pesantes comme le plomb, seront celles avec lesquelles il aura le plus d'affinité, & en le supposant appliqué au même degré & pendant un temps égal, celles de ces matières qui gagneront le plus en pesanteur, seront aussi celles avec lesquelles cette affinité sera la plus grande. Un des effets de cette affinité dans chaque matière, est de retenir la substance même du feu, & de se l'incorporer, & cette incorporation suppose que non-seulement le feu perd sa chaleur & son élasticité, mais même tout son mouvement, puisqu'il se fixe dans ces corps & en devient partie constituante. Il y a donc lieu de croire qu'il en est du feu comme de l'air qui se trouve sous une forme fixe & concrète dans presque tous les corps, & l'on peut espérer qu'à l'exemple du docteur Hales (*p*), qui a su dégager cet air fixé dans tous les

(*p*) Le phosphore qui n'est, pour ainsi dire, qu'une matière ignée, une substance qui conserve & condense le feu, seroit le premier objet des expériences qu'il

Supplément. Tome I.

faudroit faire, pour traiter le feu comme M. Hales a traité l'air, & le premier instrument qu'il faudroit employer pour ce nouvel art.

. H

58 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

corps & en évaluer la quantité , il viendra quelque jour un Physicien habile qui trouvera les moyens de distraire le feu de toutes les matières où il se trouve sous une forme fixe ; mais il faut auparavant faire la table de ces matières , en établissant par l'expérience les différens rapports dans lesquels le feu se combine avec toutes les substances qui lui sont analogues , & se fixe en plus ou moins grande quantité , selon que ces substances ont plus ou moins de force pour le retenir.

Car il est évident que toutes les matières dont la pesanteur augmente par l'action du feu , sont douées d'une force attractive, telle que son effet est supérieur à celui de la force expansive , dont les particules du feu sont animées ; puisque celle-ci s'amortit & s'éteint , que son mouvement cesse , & que d'élastiques & fugitives qu'étoient ces particules ignées , elles deviennent fixes , solides & prennent une forme concrète. Ainsi les matières qui augmentent de poids par le feu comme l'étain , le plomb , les fleurs de zinc , &c. & toutes les autres qu'on pourra découvrir , sont des substances qui , par leur affinité avec le feu , l'attirent & se l'incorporent. Toutes les matières au contraire qui , comme le fer , le cuivre , &c. deviennent plus légères à mesure qu'on les calcine , sont des substances dont la force attractive , relativement aux particules ignées , est moindre que la force expansive du feu ; & c'est ce qui fait que le feu , au lieu de se fixer dans ces matières , en enlève au contraire & en chasse les parties les moins liées qui ne peuvent résister à son impulsion.

Enfin celles qui, comme l'or, la platine, l'argent, le grès, &c. ne perdent ni n'acquièrent par l'application du feu, & qu'il ne fait pour ainsi dire, que traverser sans en rien enlever & sans y rien laisser, sont des substances qui, n'ayant aucune affinité avec le feu, & ne pouvant se joindre avec lui, ne peuvent par conséquent ni le retenir ni l'accompagner en se laissant enlever. Il est évident que les matières des deux premières classes, ont avec le feu un certain degré d'affinité, puisque celles de la seconde classe se chargent du feu qu'elles retiennent, & que le feu se charge de celles de la première classe & qu'il les emporte; au lieu que les matières de la troisième classe auxquelles il ne donne ni n'ôte rien, n'ont aucun rapport d'affinité ou d'attraction avec lui, & sont, pour ainsi dire, indifférentes à son action, qui ne peut ni les dénaturer ni même les altérer.

Cette division de toutes les matières en trois classes relatives à l'action du feu, n'exclut pas la division plus particulière & moins absolue de toutes les matières en deux autres classes, qu'on a jusqu'ici regardées comme relatives à leur propre nature, qui, dit-on, est toujours vitrescible ou calcaire. Notre nouvelle division n'est qu'un point de vue plus élevé, sous lequel il faut les considérer pour tâcher d'en déduire la connoissance même de l'agent qu'on emploie par les différens rapports que le feu peut avoir avec toutes les substances auxquelles on l'applique; faute de comparer ou de combiner ces rapports, ainsi que les moyens qu'on emploie pour appliquer le feu, je vois

qu'on tombe tous les jours dans des contradictions apparentes , & même dans des erreurs très-préjudiciables (q).

(q) Je vais en donner un exemple récent. Deux habiles Chimistes (M.^{rs} Pott & d'Arcet) ont soumis un grand nombre de substances à l'action du feu ; le premier s'est servi d'un fourneau que je suis étonné que le second n'ait point entendu , puis-que rien ne m'a paru si clair dans tout l'ouvrage de M. Pott , & qu'il ne faut qu'un coup d'œil sur la planche gravée de ce fourneau , pour reconnoître que par sa construction , il peut , quoique sans soufflets , faire à peu-près autant d'effet que s'il en étoit garni , car au moyen des longs tuyaux qui sont adaptés au fourneau par le haut & par le bas , l'air y arrive & circule avec une rapidité d'autant plus grande , que les tuyaux sont mieux proportionnés ; ce sont des soufflets constans , & dont on peut augmenter l'effet à volonté ; cette construction est si bonne & si simple que je ne puis concevoir que M. d'Arcet dise *que ce fourneau est un problème pour lui qu'il est persuadé que M. Pott a dû se servir de soufflets , &c.* tandis qu'il est évident que son fourneau équi-

vaut par sa construction à l'action des soufflets , & que par conséquent il n'avoit pas besoin d'y avoir recours ; que d'ailleurs ce fourneau est encore exempt du vice que M. d'Arcet reproche aux soufflets , dont il a raison de dire que *l'action alterne , sans cesse renaissante & expirante , jette du trouble & de l'inégalité sur celle du feu* , ce qui ne peut arriver ici , puis-que par la construction du fourneau l'on voit évidemment que le renouvellement de l'air est constant , & que son action ne renaît ni n'expire , mais est continue & toujours uniforme : ainsi M. Pott a employé l'un des moyens dont on se doit servir pour appliquer le feu ; c'est-à-dire , un moyen par lequel , comme par les soufflets , on augmente la vitesse du feu , en le pressant incessamment par un air toujours renouvelé ; & toutes les fusions qu'il a faites par ce moyen & dont j'ai répété quelques-unes , comme celle du grès , du quartz , &c. sont très-réelles , quoique M. d'Arcet les nie ; car pourquoi les nie-t-il ! c'est que de son côté , au lieu d'employer,

On pourroit donc dire avec les Naturalistes, que tout

comme M. Pott, le premier de nos procédés généraux, c'est-à-dire le feu par sa vitesse, accélérée autant qu'il est possible par le mouvement rapide de l'air, moyen par lequel il eût obtenu les mêmes résultats, il s'est servi du second procédé, & n'a employé que le feu en grand volume dans un fourneau sans soufflets ou sans équivalent, dans lequel par conséquent le feu ne devoit pas produire les mêmes effets, mais devoit en donner d'autres, que par la même raison le premier procédé ne pouvoit pas produire; ainsi les contradictions entre les résultats de ces deux habiles Chimistes ne sont qu'apparentes & fondées sur deux erreurs évidentes. La première consiste à croire que le feu le plus violent est celui qui est en plus grand volume; & la seconde, que l'on doit obtenir du feu violent les mêmes résultats, de quelque manière qu'on l'applique: cependant ces deux idées sont fausses; la considération des vérités contraires est encore une des premières pierres qu'il faudroit poser aux fondemens de la Chimie; car ne

seroit-il pas très-nécessaire avant tout, & pour éviter de pareilles contradictions à l'avenir, que les Chimistes ne perdissent pas de vue qu'il y a trois moyens généraux & très-différens l'un de l'autre d'appliquer le feu violent? Le premier, comme je l'ai dit, par lequel on n'emploie qu'un petit volume de feu, mais que l'on agite, aiguise, exalte au plus haut degré par la vitesse de l'air, soit par des soufflets, soit par un fourneau semblable à celui de M. Pott, qui tire l'air avec rapidité: on voit par l'effet de la lampe d'Émailleur, qu'avec une quantité de feu presque infiniment petite, on fait de plus grands effets en petit, que le fourneau de verrerie ne peut en faire en grand. Le second moyen est d'appliquer le feu, non pas en petite, mais en très-grande quantité, comme on le fait dans les fourneaux de porcelaine & de verrerie, où le feu n'est fort que par son volume, où son action est tranquille, & n'est pas exaltée par un renouvellement très-rapide de l'air. Le troisième moyen est d'appliquer le feu en très-petit

est vitrescible dans la Nature, à l'exception de ce qui est

volume, mais en augmentant sa masse & son intensité au point de le rendre plus fort que par le second moyen, & plus violent que par le premier; & ce moyen de concentrer le feu & d'en augmenter la masse par les miroirs ardents, est encore le plus puissant de tous.

Or, chacun de ces trois moyens doit fournir un certain nombre de résultats différens; si par le premier moyen on fond & vitrifie telles & telles matières, il est très-possible que par le second moyen on ne puisse vitrifier ces mêmes matières, & qu'au contraire on en puisse fondre d'autres, qui n'ont pu l'être par le premier moyen, & enfin il est tout aussi possible que par le troisième moyen on obtienne encore plusieurs résultats semblables ou différens de ceux qu'ont fournis les deux premiers moyens. Dès-lors un Chimiste qui, comme M. Pott, n'emploie que le premier moyen, doit se borner à donner les résultats fournis par ce moyen, faire, comme il l'a fait, l'énumération des matières qu'il a fondues, mais ne pas

prononcer sur la non-fusibilité des autres, parce qu'elles peuvent l'être par le second ou le troisième moyen; enfin ne pas dire affirmativement & exclusivement, en parlant de son fourneau, *qu'en une heure de temps, ou deux au plus, il met en fonte tout ce qui est fusible dans la Nature*. Et par la même raison, un autre Chimiste qui, comme M. d'Arcet, ne s'est servi que du second moyen, tombe dans l'erreur, s'il se croit en contradiction avec celui qui ne s'est servi que du premier moyen, & cela parce qu'il n'a pu fondre plusieurs matières que l'autre a fait couler, & qu'au contraire il a mis en fusion d'autres matières que le premier n'avoit pu fondre; car si l'un ou l'autre se fût avisé d'employer successivement les deux moyens, il auroit bien senti qu'il n'étoit point en contradiction avec lui-même, & que la différence des résultats ne provenoit que de la différence des moyens employés. Que résulte-t-il donc de réel de tout ceci, sinon qu'il faut ajouter à la liste des matières fondues par M. Pott, celles de

calcaire ; que les quartz , les cristaux , les pierres précieuses , les cailloux , les grès , les granites , porphyres , agates ,

M. d'Arcet , & se souvenir seulement que pour fondre les premières il faut le premier moyen , & le second pour fondre les autres ! Il n'y a par conséquent aucune contradiction entre les expériences de M. Pott & celles de M. d'Arcet , que je crois également bonnes ; mais tous deux après cette conciliation , auroient encore tort de conclure qu'ils ont fondu par ces deux moyens tout ce qui est fusible dans la Nature , puisque l'on peut démontrer que par le troisième moyen , c'est-à-dire , par les miroirs ardents , on fond & vitrifie , on volatilise & même on brûle quelques matières qui leur ont également paru fixes & réfractaires au feu de leurs fourneaux. Je ne m'arrêterai pas sur plusieurs choses de détail , qui cependant mériteroient animadversion , parce qu'il est toujours utile de ne pas laisser germer des idées erronées ou des faits mal vus , & dont on peut tirer de fausses conséquences. M. d'Arcet dit qu'il a remarqué constamment que la flamme fait plus d'effet que le feu de charbon : oui sans

doute , si ce feu n'est pas excité par le vent , mais toutes les fois que le charbon ardent sera vivifié par un air rapide , il y aura de la flamme qui sera plus active , & produira de bien plus grands effets que la flamme tranquille. De même lorsqu'il dit que les fourneaux donnent de la chaleur en raison de leur épaisseur , cela ne peut être vrai que dans le seul cas où les fourneaux étant supposés égaux , le feu qu'ils contiennent , seroit en même temps animé par deux courans d'air , égaux en volume & en rapidité ; la violence du feu dépend presque en entier de cette rapidité du courant de l'air qui l'anime , je puis le démontrer par ma propre expérience : j'ai vu le grès que M. d'Arcet croit infusible , couler & se couvrir d'émail par le moyen de deux bons soufflets , mais sans le secours d'aucun fourneau & à feu ouvert. L'effet des fourneaux épais n'est pas d'augmenter la chaleur , mais de la conserver , & ils la conservent d'autant plus long-temps qu'ils sont plus épais.

ardoises, gypses, argiles, les pierres ponce, les laves, les amiantes avec tous les métaux & autres minéraux, sont vitrifiables par le feu de nos fourneaux, ou par celui des miroirs ardents; tandis que les marbres, les albâtres, les pierres, les craies, les marnes, & les autres substances qui proviennent du détrimement des coquilles & des madrépores, ne peuvent se réduire en fusion par ces moyens. Cependant je suis persuadé que si l'on vient à bout d'augmenter encore la force des fourneaux, & sur-tout la puissance des miroirs ardents, on arrivera au point de faire fondre ces matières calcaires qui paroissent être d'une nature différente de celle des autres; puisqu'il y a mille & mille raisons de croire qu'au fond, leur substance est la même, & que le verre est la base commune de toutes les matières terrestres.

Par les expériences que j'ai pu faire moi-même, pour comparer la force du feu selon qu'on emploie, ou sa vitesse ou son volume ou sa masse, j'ai trouvé que le feu des plus grands & des plus puissans fourneaux de verrerie, n'est qu'un feu foible en comparaison de celui des fourneaux à soufflets, & que le feu produit au foyer d'un bon miroir ardent, est encore plus fort que celui des plus grands fourneaux de forge. J'ai tenu pendant trente-six heures, dans l'endroit le plus chaud du fourneau de Rouelle en Bourgogne, où l'on fait des glaces aussi grandes & aussi belles qu'à Saint-Gobin en Picardie, & où le feu est aussi violent; j'ai tenu, dis-je, pendant trente-six heures à ce feu, de la mine de fer, sans qu'elle
se

se soit fondue, ni agglutinée, ni même altérée en aucune manière; tandis qu'en moins de douze heures cette mine coule en fonte dans les fourneaux de ma forge : ainsi ce dernier feu est bien supérieur à l'autre. De même j'ai fondu ou volatilisé au miroir ardent plusieurs matières que, ni le feu des fourneaux de réverbère, ni celui des plus puissans soufflets n'avoit pu faire fondre, & je me suis convaincu que ce dernier moyen est le plus puissant de tous; mais je renvoie à la partie expérimentale de mon ouvrage le détail de ces expériences importantes, dont je me contente d'indiquer ici le résultat général.

On croit vulgairement que la flamme est la partie la plus chaude du feu, cependant rien n'est plus mal fondé que cette opinion; car on peut démontrer le contraire par les expériences les plus aisées & les plus familières. Présentez à un feu de paille ou même à la flamme d'un fagot qu'on vient d'allumer, un linge pour le sécher ou le chauffer, il vous faudra le double & le triple du temps pour lui donner le degré de sécheresse ou de chaleur que vous lui donnerez en l'exposant à un brasier sans flamme, ou même à un poêle bien chaud. La flamme a été très-bien caractérisée par Newton, lorsqu'il l'a définie une fumée brûlante (*flamma est fumus candens*), & cette fumée ou vapeur qui brûle n'a jamais la même quantité, la même intensité de chaleur que le corps combustible duquel elle s'échappe; seulement en s'élevant & s'étendant au loin elle a la propriété de communiquer le feu, & de le porter plus loin que ne s'étend la chaleur du brasier,

66 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

qui seule ne suffiroit pas pour le communiquer même de près.

Cette communication du feu mérite une attention particulière. J'ai vu, après y avoir réfléchi, que pour la bien entendre il falloit s'aider, non-seulement des faits qui paroissent y avoir rapport, mais encore de quelques expériences nouvelles, dont le succès ne me paroît laisser aucun doute sur la manière dont se fait cette opération de la Nature. Qu'on reçoive dans un moule deux ou trois milliers de fer au sortir du fourneau, ce métal perd en peu de temps son incandescence, & cesse d'être rouge après une heure ou deux, suivant l'épaisseur plus ou moins grande du lingot. Si dans ce moment qu'il cesse de nous paroître rouge on le tire du moule, les parties inférieures seront encore rouges, mais perdront cette couleur en peu de temps. Or tant que le rouge subsiste on pourra enflammer, allumer les matières combustibles qu'on appliquera sur ce lingot; mais dès qu'il a perdu cet état d'incandescence, il y a des matières en grand nombre qu'il ne peut plus enflammer; & cependant la chaleur qu'il répand est peut-être cent fois plus grande que celle d'un feu de paille qui néanmoins communiqueroit l'inflammation à toutes ces matières; cela m'a fait penser que la flamme étant nécessaire à la communication du feu, il y avoit de la flamme dans toute incandescence: la couleur rouge semble en effet nous l'indiquer; mais par l'habitude où l'on est de ne regarder comme flamme que cette matière légère qu'agite & qu'emporte l'air, on

n'a pas pensé qu'il pouvoit y avoir de la flamme assez dense pour ne pas obéir comme la flamme commune à l'impulsion de l'air ; & c'est ce que j'ai voulu vérifier par quelques expériences, en approchant par degrés de ligne & de demi - ligne, des matières combustibles, près de la surface du métal en incandescence & dans l'état qui suit l'incandescence (r).

Je suis donc convaincu que les matières incombustibles & même les plus fixes, telles que l'or & l'argent, sont, dans l'état d'incandescence, environnées d'une flamme dense qui ne s'étend qu'à une très-petite distance, & qui, pour ainsi dire, est attachée à leur surface, & je conçois aisément que quand la flamme devient dense à un certain degré, elle cesse d'obéir à la fluctuation de l'air. Cette couleur blanche ou rouge qui sort de tous les corps en incandescence & vient frapper nos yeux, est l'évaporation de cette flamme dense qui environne le corps en se renouvelant incessamment à sa surface ; & la lumière du soleil même n'est-elle pas l'évaporation de cette flamme dense dont brille sa surface avec si grand éclat ! cette lumière ne produit-elle pas, lorsqu'on la condense, les mêmes effets que la flamme la plus vive ! ne communique-t-elle pas le feu avec autant de promptitude & d'énergie ! ne résiste-t-elle pas comme notre flamme dense à l'impulsion de l'air ! ne suit-elle pas toujours une route directe que le

(r) Voyez le détail de ces expériences dans la partie expérimentale de cet ouvrage.

68 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

mouvement de l'air ne peut ni contrarier ni changer! puisqu'en soufflant, comme je l'ai éprouvé, avec un fort soufflet sur le cône lumineux d'un miroir ardent, on ne diminue point du tout l'action de la lumière dont il est composé, & qu'on doit la regarder comme une vraie flamme plus pure & plus dense que toutes les flammes de nos matières combustibles.

C'est donc par la lumière que le feu se communique, & la chaleur seule ne peut produire le même effet que quand elle devient assez forte pour être lumineuse. Les métaux, les cailloux, les grès, les briques, les pierres calcaires, quel que puisse être leur degré différent de chaleur, ne pourront enflammer d'autres corps que quand ils seront devenus lumineux. L'eau elle-même, cet élément destructeur du feu, & par lequel seul nous pouvons en empêcher la communication, le communique néanmoins lorsque dans un vaisseau bien fermé, tel que celui de la marmite de Papin (*f*), on la pénètre d'une assez grande quantité de feu pour la rendre lumineuse, & capable de fondre le plomb & l'étain; tandis que quand elle n'est que bouillante, loin de propager & de communiquer le feu, elle l'éteint sur le champ. Il est vrai que la chaleur seule suffit pour préparer & disposer les corps combustibles à l'inflammation, & les autres à l'incandescence; la chaleur chasse des corps

(*f*) Dans le *Digesteur* de Papin, la chaleur de l'eau est portée au point de fondre le plomb & l'étain qu'on y a suspendus avec du fil de

fer ou de laiton. *Musschenbroeck, Essai de physique, page 434*, cité par M. de Mairan, *Dissertation sur la glace, page 192*.

toutes les parties humides, c'est-à-dire, l'eau qui de toutes les matières est celle qui s'oppose le plus à l'action du feu; & ce qui est remarquable, c'est que cette même chaleur qui dilate tous les corps ne laisse pas de les durcir en les séchant; je l'ai reconnu cent fois, en examinant les pierres de mes grands fourneaux, sur-tout les pierres calcaires, elles prennent une augmentation de dureté proportionnée au temps qu'elles ont éprouvé la chaleur; celles, par exemple, des parois extérieures du fourneau, & qui ont reçu sans interruption, pendant cinq ou six mois de suite, quatre-vingts ou quatre-vingt-cinq degrés de chaleur constante, deviennent si dures, qu'on a de la peine à les entamer avec les instrumens ordinaires du tailleur de pierres; on diroit qu'elles ont changé de qualité, quoique néanmoins elles la conservent à tous autres égards, car ces mêmes pierres n'en font pas moins de la chaux comme les autres lorsqu'on leur applique le degré de feu nécessaire à cette opération.

Ces pierres devenues dures par la longue chaleur qu'elles ont éprouvée, deviennent en même temps spécifiquement plus pesantes (*t*); de-là, j'ai cru devoir tirer une induction qui prouve & même confirme pleinement, que la chaleur, quoiqu'en apparence, toujours fugitive, & jamais stable dans les corps qu'elle pénètre, & dont elle semble constamment s'efforcer de sortir, y dépose néanmoins

(*t*) Voyez sur cela les expériences dont je rends compte dans la partie expérimentale de cet ouvrage.

70 *INTRODUCTION À L'HISTOIRE*

d'une manière très-stable beaucoup de parties qui s'y fixent & remplacent en quantité, même plus grande, les parties aqueuses & autres qu'elle en a chassées. Mais ce qui paroît contraire ou du moins très-difficile à concilier ici, c'est que cette même pierre calcaire qui devient spécifiquement plus pesante par l'action d'une chaleur modérée, long-temps continuée, devient tout-à-coup plus légère de près d'une moitié de son poids dès qu'on la soumet au grand feu nécessaire à sa calcination, & qu'elle perd en même temps, non-seulement toute la dureté qu'elle avoit acquise par l'action de la simple chaleur, mais même sa dureté naturelle, c'est-à-dire, la cohérence de ses parties constituantes; effet singulier dont je renvoie l'explication à l'article suivant où je traiterai de l'air, de l'eau & de la terre; parce qu'il me paroît tenir encore plus à la nature de ces trois élémens qu'à celle de l'élément du feu.

Mais c'est ici le lieu de parler de la calcination prise généralement, elle est pour les corps fixes & incombustibles ce qu'est la combustion pour les matières volatiles & inflammables; la calcination a besoin, comme la combustion, du secours de l'air: elle s'opère d'autant plus

comme dans la combustion, indique qu'il y a plus de choses communes entr'elles qu'on ne l'a soupçonné. L'application du feu est le principe de toutes deux, celle de l'air en est la cause seconde & presque aussi nécessaire que la première; mais ces deux causes se combinent inégalement, selon qu'elles agissent en plus ou moins de temps, avec plus ou moins de force sur des substances différentes; il faut pour en raisonner juste, se rappeler les effets de la calcination & les comparer entr'eux & avec ceux de la combustion.

La combustion s'opère promptement & quelquefois se fait en un instant, la calcination est toujours plus lente, & quelquefois si longue qu'on la croit impossible; à mesure que les matières sont plus inflammables & qu'on leur fournit plus d'air, la combustion s'en fait avec plus de rapidité; & par la raison inverse, à mesure que les matières sont plus incombustibles la calcination s'en fait avec plus de lenteur. Et lorsque les parties constituant d'une substance telle que l'or, sont non-seulement incombustibles, mais paroissent si fixes qu'on ne peut les volatiliser, la calcination ne produit aucun effet, quelque violente qu'elle puisse être. On doit donc considérer la calcination & la combustion comme des effets du même ordre, dont les deux extrêmes nous sont désignés par le phosphore qui est le plus inflammable de tous les corps, & par l'or qui de tous est le plus fixe & le moins combustible; toutes les substances comprises entre ces deux extrêmes, seront plus ou moins sujettes aux effets de la combustion ou de

72 *INTRODUCTION À L'HISTOIRE*

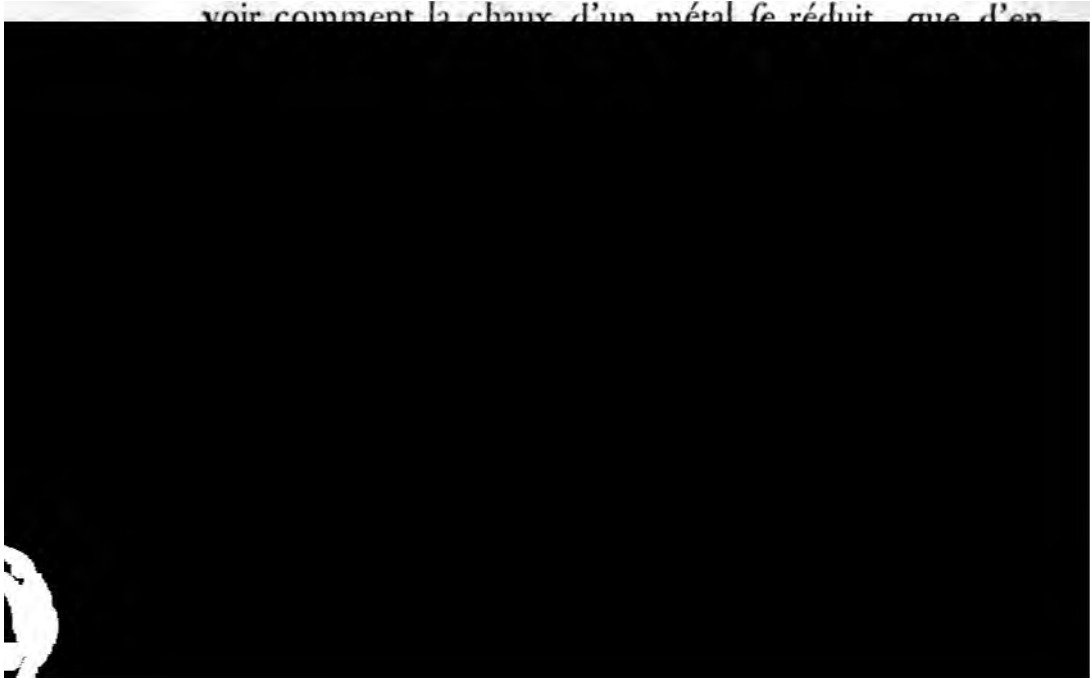
la calcination , selon qu'elles s'approcheront plus ou moins de ces deux extrêmes ; de sorte que dans les points milieux , il se trouvera des substances qui éprouveront au feu combustion & calcination en degré presque égal ; d'où nous pouvons conclure , sans craindre de nous tromper , que toute calcination est toujours accompagnée d'un peu de combustion , & que de même toute combustion est accompagnée d'un peu de calcination. Les cendres & les autres résidus des matières les plus combustibles , ne démontrent-ils pas que le feu a calciné toutes les parties qu'il n'a pas brûlées , & que par conséquent un peu de calcination se trouve ici avec beaucoup de combustion ? La petite flamme qui s'élève de la plupart des matières qu'on calcine , ne démontre-t-elle pas de même qu'il s'y fait un peu de combustion ? ainsi nous ne devons pas séparer ces deux effets si nous voulons bien saisir les résultats de l'action du feu sur les différentes substances auxquelles on l'applique.

Mais , dira-t-on , la combustion détruit les corps ou du moins en diminue toujours le volume ou la masse en raison de la quantité de matière qu'elle enlève ou consomme ; la calcination fait souvent le contraire , & augmente la pesanteur d'un grand nombre de matières ; doit-on dès-lors considérer ces deux effets , dont les résultats sont si contraires , comme des effets du même ordre ? L'objection paroît fondée & mérite réponse , d'autant que c'est ici le point le plus difficile de la question. Je crois néanmoins pouvoir y satisfaire pleinement. Considérons pour cela une matière
dans

dans laquelle nous supposérons moitié de parties fixes & moitié de parties volatiles ou combustibles; il arrivera, par l'application du feu, que toutes ces parties volatiles ou combustibles, seront enlevées ou brûlées, & par conséquent séparées de la masse totale; dès-lors cette masse ou quantité de matière se trouvera diminuée de moitié, comme nous le voyons dans les pierres calcaires qui perdent au feu près de la moitié de leur poids. Mais si l'on continue à appliquer le feu pendant un très-long-temps à cette moitié toute composée de parties fixes, n'est-il pas facile de concevoir que toute combustion, toute volatilisation étant cessées, cette matière au lieu de continuer à perdre de sa masse, doit au contraire en acquérir aux dépens de l'air & du feu dont on ne cesse de la pénétrer; & celles qui, comme le plomb, ne perdent rien, mais gagnent par l'application du feu, sont des matières déjà calcinées, préparées par la Nature au degré où la combustion a cessé, & susceptibles par conséquent d'augmenter de pesanteur dès les premiers instans de l'application du feu! Nous avons vu que la lumière s'amortit & s'éteint à la surface de tous les corps qui ne la réfléchissent pas; nous avons vu que la chaleur, par sa longue résidence, se fixe en partie dans les matières qu'elle pénètre; nous savons que l'air presque aussi nécessaire à la calcination qu'à la combustion, & toujours d'autant plus nécessaire à la calcination que les matières ont plus de fixité, se fixe lui-même dans l'intérieur des corps & en devient partie constituante; dès-lors n'est-il pas très-naturel de penser que cette

74 *INTRODUCTION À L'HISTOIRE*

augmentation de pesanteur ne vient que de l'addition des particules de lumière, de chaleur & d'air qui se sont enfin fixées & unies à une matière, contre laquelle elles ont fait tant d'efforts sans pouvoir ni l'enlever ni la brûler ! cela est si vrai, que quand on leur présente ensuite une substance combustible avec laquelle elles ont bien plus d'analogie ou plutôt de conformité de nature, elles s'en saisissent avidement, quittent la matière fixe à laquelle elles n'étoient, pour ainsi dire, attachées que par force, reprennent par conséquent leur mouvement naturel, leur élasticité, leur volatilité, & partent toutes avec la matière combustible, à laquelle elles viennent de se joindre. Dès-lors le métal ou la matière calcinée, à laquelle vous avez rendu ces parties volatiles qu'elle avoit perdues par sa combustion, reprend sa première forme, & sa pesanteur se trouve diminuée de toute la quantité des particules de feu & d'air qui s'étoient fixées, & qui viennent d'être enlevées par cette nouvelle combustion. Tout cela s'opère par la seule loi des affinités ; & après ce qui vient d'être dit, il me semble qu'il n'y a pas plus de difficulté à concevoir comment la chaux d'un métal se réduit, que d'en



forme d'une chaux se précipitera, ou si l'on veut se réduira lorsqu'on présentera à ce feu & à cet air fixés, des matières combustibles avec lesquelles ils ont bien plus d'affinité qu'avec le métal qui reprendra sa première forme dès qu'il sera débarrassé de cet air & de ce feu superflus, & qu'il aura repris, aux dépens des matières combustibles qu'on lui présente, les parties volatiles qu'il avoit perdues.

Cette explication me paroît si simple & si claire, que je ne vois pas ce qu'on peut y opposer. L'obscurité de la chimie vient en grande partie de ce qu'on en a peu généralisé les principes, & qu'on ne les a pas réunis à ceux de la haute physique. Les Chimistes ont adopté les affinités sans les comprendre, c'est-à-dire, sans entendre le rapport de la cause à l'effet, qui néanmoins n'est autre que celui de l'attraction universelle; ils ont créé leur phlogistique sans savoir ce que c'est, & cependant c'est de l'air & du feu fixes; ils ont formé, à mesure qu'ils en ont eu besoin, des êtres idéaux, des *minéralisateurs*, des *terres mercurielles*, des noms, des termes d'autant plus vagues, que l'acception en est plus générale. J'ose dire que M. Macquer (*u*) & M. de Morveau (*x*), sont les premiers de nos Chimistes qui aient commencé à parler françois (*y*). Cette science va donc

(*u*) Dictionnaire de Chimie, Paris, 1766.

(*x*) Digressions académiques. Dijon, 1772.

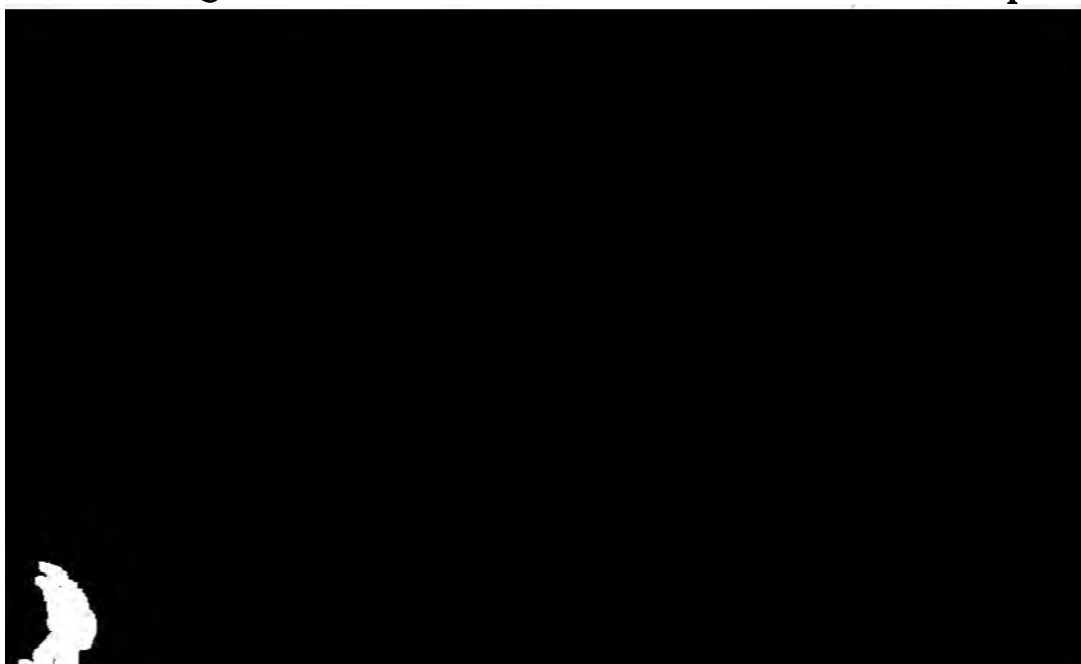
(*y*) Dans le moment même qu'on imprime ces feuilles, paroît l'ou-

vrage de M. Bauné, qui a pour titre, *Chimie expérimentale & raisonnée*. L'Auteur, non-seulement y parle une langue intelligible, mais il s'y montre par-tout aussi bon Physicien que grand Chimiste, &

76 *INTRODUCTION À L'HISTOIRE*

naître puisqu'on commence à la parler ; & on la parlera d'autant mieux , on l'entendra d'autant plus aisément qu'on en bannira le plus de mots techniques , qu'on renoncera de meilleure foi à tous ces petits principes secondaires tirés de la méthode , qu'on s'occupera davantage de les déduire des principes généraux de la mécanique rationnelle , qu'on cherchera avec plus de soin à les ramener aux loix de la Nature , & qu'on sacrifiera plus volontiers la commodité d'expliquer d'une manière précaire & selon l'art , les phénomènes de la composition ou de la décomposition des substances à la difficulté de les présenter pour tels qu'ils sont , c'est-à-dire , pour des effets particuliers dépendans d'effets plus généraux qui sont les seules vraies causes , les seuls principes réels auxquels on doit s'attacher si l'on veut avancer la science de la philosophie naturelle.

Je crois avoir démontré (*z*) que toutes les petites loix des affinités chimiques , qui paroissent si variables , si différentes entr'elles , ne sont cependant pas autres que la loi générale de l'attraction commune à toute la matière ; que



pourra scruter les secrets les plus profonds de la Nature, on pourra parvenir à connoître la figure des parties primitives des différentes substances; assigner les loix & les degrés de leurs affinités; déterminer les formes qu'elles prendront en se réunissant, &c. Je crois de même avoir fait entendre comment l'impulsion dépend de l'attraction, & que quoiqu'on puisse la considérer comme une force différente, elle n'est néanmoins qu'un effet particulier de cette force unique & générale. J'ai présenté la communication du mouvement comme impossible, autrement que par le ressort; d'où j'ai conclu que tous les corps de la Nature sont plus ou moins élastiques, & qu'il n'y en a aucun qui soit parfaitement dur, c'est-à-dire, entièrement privé de ressort, puisque tous sont susceptibles de recevoir du mouvement. J'ai tâché de faire connoître comment cette force unique pouvoit changer de direction, & d'attractive devenir tout-à-coup répulsive. Et de ces grands principes qui tous sont fondés sur la mécanique rationnelle, j'ai essayé de déduire les principales opérations de la Nature, telle que la production de la lumière, de la chaleur, du feu & de leur action sur les différentes substances: ce dernier objet qui nous intéresse le plus est un champ vaste, dont le défrichement suppose plus d'un siècle, & dont je n'ai pu cultiver qu'un espace médiocre, en remettant à des mains plus habiles ou plus laborieuses, les instrumens dont je me suis servi. Ces instrumens sont les trois moyens d'employer le feu par sa vitesse, par son volume & par sa masse, en l'appliquant concurremment aux trois classes

78 *INTRODUCTION À L'HISTOIRE*

des substances, qui toutes, ou perdent, ou gagnent, ou ne perdent ni ne gagnent par l'application du feu. Les expériences que j'ai faites sur le refroidissement des corps, sur la pesanteur réelle du feu, sur la nature de la flamme; sur le progrès de la chaleur, sur sa communication, sa déperdition, sa concentration; sur sa violente action sans flamme, &c. sont encore autant d'instrumens qui épargneront beaucoup de travail à ceux qui voudront s'en servir, & produiront une très-ample moisson de connoissances utiles.





DES ÉLÉMENTS.

SECONDE PARTIE,

De l'AIR, de l'EAU & de la TERRE.

Nous avons vu que l'air est l'adminicule nécessaire & le premier aliment du feu qui ne peut ni subsister ni se propager, ni s'augmenter qu'autant qu'il se l'assimile, le consomme ou l'emporte; tandis que de toutes les substances matérielles, l'air est au contraire celle qui paroît exister le plus indépendamment & subsister le plus aisément, le plus constamment sans le secours ou la présence du feu; car quoiqu'il ait habituellement la même chaleur à peu près que les autres matières à la surface de la terre, il pourroit s'en passer, & il lui en faut infiniment moins qu'à toute autre pour entretenir sa fluidité, puisque les froids les plus excessifs, soit naturels, soit artificiels ne lui font rien perdre de sa nature; que les condensations les plus fortes ne sont pas capables de rompre son ressort; que le feu actif ou plutôt actuellement en exercice sur les matières combustibles, est le seul agent qui puisse altérer sa nature en le raréfiant, c'est-à-dire, en affoiblissant, en étendant son ressort jusqu'au point de le rendre sans effet & de détruire ainsi son élasticité. Dans cet état de trop grande expansion & d'affoiblissement extrême de son ressort, & dans toutes les nuances qui précèdent cet état, l'air est capable de

80 *INTRODUCTION À L'HISTOIRE*

reprendre son élasticité , à mesure que les vapeurs des matières combustibles qui l'avoient affoiblie , s'évaporent & s'en sépareront. Mais si le ressort a été totalement affoibli & si prodigieusement étendu qu'il ne puisse plus se resserrer ni se restituer , ayant perdu toute sa puissance élastique , l'air de volatil qu'il étoit auparavant devient une substance fixe qui s'incorpore avec les autres substances & fait dès-lors partie constituante de toutes celles auxquelles il s'unit par le contact ou dans lesquelles il pénètre à l'aide de la chaleur. Sous cette nouvelle forme il ne peut plus abandonner le feu , que pour s'unir comme matière fixe à d'autres matières fixes ; & s'il en reste quelques parties inséparables du feu , elles font dès-lors portion de cet élément , elles lui servent de base & se déposent avec lui dans les substances qu'ils échauffent & pénètrent ensemble. Cet effet qui se manifeste dans toutes les calcinations est d'autant plus sûr & d'autant plus sensible que la chaleur est appliquée plus longtemps ; la combustion ne demande que peu de temps pour se faire même complètement , au lieu que toute calcination suppose beaucoup de temps : il faut pour

de temps (a); d'où l'on doit conclure qu'il faut aussi une assez longue résidence de l'air devenu fixe dans les substances terrestres pour qu'il s'établisse à demeure sous cette nouvelle forme.

Mais il n'est pas nécessaire que le feu soit violent pour faire perdre à l'air son élasticité; le plus petit feu & même une chaleur très-médiocre dès qu'elle est immédiatement & constamment appliquée sur une petite quantité d'air, suffisent pour en détruire le ressort; & pour que cet air sans ressort se fixe ensuite dans les corps, il ne faut qu'un peu plus ou un peu moins de temps, selon le plus ou moins d'affinité qu'il peut avoir sous cette nouvelle forme avec les matières auxquelles il s'unit. La chaleur du corps des animaux & même des végétaux est encore assez puissante pour produire cet effet: les degrés de chaleur sont différens dans les différens genres d'animaux, & à commencer par les oiseaux qui sont les plus chauds de tous, on passe successivement aux quadrupèdes, à l'homme, aux cétacées qui le sont moins; aux reptiles, aux poissons, aux insectes qui le sont beaucoup moins; & enfin aux végétaux dont la chaleur est si petite qu'elle a

(a) Je ne sais si l'on ne calcine-
roit pas l'or, non pas en le tenant
comme Boyle ou Kunkel, pendant
un très-long temps dans un four-
neau de verrerie, où la vitesse de
l'air n'est pas grande, mais en le
mettant près de la tuyère d'un bon
fourneau à vent, & le tenant en
fusion dans un vaisseau ouvert,

où l'on plongeroit une petite spa-
tule, qu'on ajusteroit de manière
qu'elle tourneroit incessamment &
remueroit continuellement l'or en
fusion; car il n'y a pas de compa-
raison entre la force de ces feux,
parce que l'air est ici bien plus
accélééré que dans les fourneaux
de verrerie.

paru nulle aux Observateurs (b); quoiqu'elle soit très-réelle & qu'elle surpasse en hiver celle de l'atmosphère. J'ai observé sur un grand nombre de gros arbres coupés dans un temps froid, que leur intérieur étoit très-sensiblement chaud; & que cette chaleur duroit pendant plusieurs minutes après leur abattage: ce n'est pas le mouvement violent de la coignée ou le frottement brusque & réitéré de la scie qui produisent seuls cette chaleur; car en fendant ensuite ce bois avec des coins, j'ai vu qu'il étoit chaud à deux ou trois pieds de distance de l'endroit où l'on avoit placé les coins, & que par conséquent, il avoit un degré de chaleur assez sensible dans tout son intérieur. Cette chaleur n'est que très-médiocre tant que l'arbre est jeune & qu'il se porte bien; mais dès qu'il commence à vieillir, le cœur s'échauffe par la fermentation de la sève qui n'y circule plus avec la même liberté; cette partie du centre prend en s'échauffant une teinte rouge qui est le premier indice du dépérissement de l'arbre & de la désorganisation du bois; j'en ai manié des morceaux dans cet état qui étoient aussi chauds que si on les

(b) « Dans toutes les expériences
 » que j'ai tentées (dit le docteur
 » Martine), je n'ai pu découvrir
 » qu'aucun des végétaux acquit en
 » vertu du principe de vie un degré
 » de chaleur supérieur à celui du
 » milieu environnant, & qui pût
 » être distingué; au contraire,
 » tous les animaux, quelque peu
 » que leur vie soit animée, ont

un degré de chaleur plus consi- «
 dérable que celui de l'air ou de «
 l'eau où ils vivent. » *Essais sur*
les thermomètres, article 37, édition
in-12. Paris, 1751. — « On ne
 découvre au toucher aucun de- «
 gré de chaleur dans les plantes, «
 soit dans leurs larmes, soit dans «
 le cœur de leur tige. » *Bacon,*
nov. Organ. 11, 12.

eût fait chauffer au feu. Si les Observateurs n'ont pas trouvé qu'il y eût aucune différence entre la température de l'air & la chaleur des végétaux, c'est qu'ils ont fait leurs observations en mauvaise saison, & qu'ils n'ont pas fait attention qu'en été la chaleur de l'air est aussi grande & plus grande que celle de l'intérieur d'un arbre ; tandis qu'en hiver c'est tout le contraire : ils ne se sont pas souvenus que les racines ont constamment au moins le degré de chaleur de la terre qui les environne, & que cette chaleur de l'intérieur de la terre est pendant tout l'hiver considérablement plus grande que celle de l'air & de la surface de la terre refroidie par l'air : ils ne se sont pas rappelé que les rayons du soleil tombant trop vivement sur les feuilles & sur les autres parties délicates des végétaux, non-seulement les échauffent, mais les brûlent ; qu'ils échauffent de même à un très-grand degré l'écorce & le bois dont ils pénètrent la surface dans laquelle ils s'amortissent & se fixent : ils n'ont pas pensé que le mouvement seul de la sève, déjà chaude, est une cause nécessaire de chaleur, & que ce mouvement venant à augmenter par l'action du soleil ou d'une autre chaleur extérieure, celle des végétaux doit être d'autant plus grande que le mouvement de leur sève est plus accéléré, &c. Je n'insiste si long-temps sur ce point qu'à cause de son importance, l'uniformité du plan de la Nature seroit violée si ayant accordé à tous les animaux un degré de chaleur supérieur à celui des matières brutes, elle l'avoit refusé aux végétaux qui, comme les animaux, ont leur espèce de vie.

84 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

Mais ici l'air contribue encore à la chaleur animale & vitale, comme nous avons vu plus haut qu'il contribuoit à l'action du feu dans la combustion & la calcination des matières combustibles & calcinables. Les animaux qui ont des poumons, & qui par conséquent respirent l'air, ont toujours plus de chaleur que ceux qui en sont privés; & plus la surface intérieure des poumons est étendue & ramifiée en un plus grand nombre de cellules ou de bronches, plus en un mot elle présente de superficie à l'air que l'animal tire par l'inspiration, plus aussi son sang devient chaud & plus il communique de chaleur à toutes les parties du corps qu'il abreuve ou nourrit; & cette proportion a lieu dans tous les animaux connus. Les oiseaux ont, relativement au volume de leur corps, les poumons considérablement plus étendus que l'homme ou les quadrupèdes; les reptiles, même ceux qui ont de la voix, comme les grenouilles, n'ont au lieu de poumons qu'une simple vessie; les insectes qui n'ont que peu ou point de sang, ne pompent l'air que par quelques trachées, &c. Aussi en prenant le degré de la température de la terre pour terme de comparaison, j'ai vu que cette chaleur étant supposée de 10 degrés, celle des oiseaux étoit de près de 33 degrés, celle de quelques quadrupèdes de plus de 31 $\frac{1}{2}$ degrés, celle de l'homme de 30 $\frac{1}{2}$ ou 31 (c),

(c) « A mon thermomètre (dit
» le docteur Martine) où le terme
» de la congélation est marqué 32,
» j'ai trouvé que ma peau, par-

tout où elle étoit bien couverte, «
élevoit le mercure au degré 96 «
ou 97 que l'urine nou- «
vellement rendue & reçue dans «

tandis que celle des grenouilles n'est que de 15 ou 16, celle des poissons & des insectes de 11 ou 12, c'est-à-dire, la moindre de toutes, & à très-peu près la même que

» un vase de la même température
 » qu'elle, est à peine d'un degré
 » plus chaude que la peau, & nous
 » pouvons supposer qu'elle est à
 » peu-près au degré des viscères
 » voisins.... Dans les quadrupèdes
 » ordinaires, tels que les chiens,
 » les chats, les brebis, les bœufs,
 » les cochons, &c. la chaleur de
 » la peau élève le thermomètre 4
 » ou 5 degrés plus haut que dans
 » l'homme, & le porte aux degrés
 » 100, 101, 102; & dans quel-
 » ques-uns au degré 103, ou
 » même un peu plus haut.... La
 » chaleur des cétacées est égale à
 » celle des quadrupèdes.... J'ai
 » trouvé que la chaleur de la peau
 » du veau marin étoit proche du
 » degré 102, & celle de la cavité
 » de l'abdomen environ un degré
 » plus haut.... Les oiseaux sont
 » les plus chauds de tous les ani-
 » maux, & surpassent de 3 ou 4
 » degrés les quadrupèdes, suivant
 » l'expérience que j'en ai faite
 » moi-même sur les canards, les
 » oies, les poules, les pigeons, les
 » perdrix, les hirondelles; la boule

du thermomètre placée entre «
 leurs cuisses, le mercure s'élève «
 voit aux degrés 103, 104, «
 105, 106, 107. » Le même
 Observateur a reconnu que les
 chenilles n'avoient que très-peu
 de chaleur, environ 2 ou 3 degrés
 au-dessus de l'air dans lequel elles
 vivent. « Ainsi, dit-il, la classe
 des animaux froids est formée «
 par toute la famille des insectes, «
 hormis les abeilles qui font une «
 exception singulière *. »..... «
 J'ai trouvé par des expériences «

* *Nota.* Je ne sais pas s'il faut faire ici
 une exception pour les abeilles, comme
 l'ont fait la plupart de nos Observateurs,
 qui prétendent que ces mouches ont autant
 de chaleur que les animaux qui respirent,
 parce que leur ruche est aussi chaude que
 le corps de ces animaux: il me semble que
 cette chaleur de l'intérieur de la ruche n'est
 point du tout la chaleur de chaque abeille;
 mais la somme totale de la chaleur qui
 s'évapore des corps de neuf ou dix mille
 individus réunis dans cet espace où leur
 mouvement continuel doit l'augmenter
 encore, & en divisant cette somme géné-
 rale de chaleur par la quantité particulière
 de chaleur qui s'évapore de chaque individu,
 on trouveroit peut-être que l'abeille n'a pas
 plus de chaleur qu'une autre mouche,

celle des végétaux. Ainsi le degré de chaleur dans l'homme & dans les animaux, dépend de la force & de l'étendue des poumons; ce sont les soufflets de la machine animale, ils en entretiennent & augmentent le feu selon qu'ils sont plus ou moins puissans, & que leur mouvement est plus ou moins prompt. La seule difficulté est de concevoir comment ces espèces de soufflets (dont la construction est aussi supérieure à celle de nos soufflets d'usage que la Nature est au-dessus de nos arts), peuvent porter l'air sur le feu qui nous anime; feu dont le foyer paroît assez indé-

» fréquentes, que la chaleur d'un
 » essaim d'abeilles élevoit le ther-
 » momètre qui en étoit entouré,
 » au degré 97, chaleur qui ne le
 » cède point à la nôtre. La chaleur
 » des autres animaux d'une vie
 » foible excède peu la chaleur du
 » milieu environnant, à peine dis-
 » tingue-t-on quelques différences
 » dans les moules & dans les huî-
 » tres, très-peu dans les carrelets,
 » les merlans, les merlus & autres
 » poissons à ouïes, qui m'ont tous
 » paru avoir à peine un degré de
 » plus que l'eau de mer dans la-
 » quelle ils vivoient, & qui étoit
 » lors de mon observation au
 » degré 41. Enfin, il n'y en a
 » guère plus dans les poissons de
 » rivière, & quelques truites que

j'ai examinées, étoient au degré «
 62, pendant que l'eau de la «
 rivière étoit au degré 61. «
 Suivant le résultat de plusieurs «
 expériences, j'ai trouvé que les «
 limaçons étoient de 2 degrés «
 plus chauds que l'air. Les gre- «
 nouilles & les tortues de terre «
 m'ont paru avoir quelque chose «
 de plus, & environ 5 degrés «
 de plus que l'air qu'elles respi- «
 roient. J'ai aussi examiné «
 la chaleur d'une carpe & celle «
 d'une anguille, & j'ai trouvé «
 qu'elles excédoient à peine la «
 chaleur de l'eau où ces poissons «
 vivoient, & qui étoit au degré «
 54. » *Essais sur les thermomètres,*
art. 38, 39, 40, 41, 44,
45, 46 & 47.

terminé, feu qu'on n'a pas même voulu qualifier de ce nom parce qu'il est sans flamme, sans fumée apparente, & que sa chaleur n'est que très-médiocre & assez uniforme. Cependant si l'on considère que la chaleur & le feu sont des effets & même des élémens du même ordre; si l'on se rappelle que la chaleur raréfie l'air, & qu'en étendant son ressort elle peut l'affoiblir au point de le rendre sans effet; on pourra penser que cet air tiré par nos poumons s'y raréfiant beaucoup, doit perdre son ressort dans les bronches & dans les petites vésicules où il ne peut pénétrer qu'en très-petit volume, & en bulles dont le ressort, déjà très-étendu, sera bientôt détruit par la chaleur du sang artériel & veineux : car ces vaisseaux du sang ne sont séparés des vésicules pulmonaires qui reçoivent l'air, que par des cloisons si minces, qu'elles laissent aisément passer cet air dans le sang où il ne peut manquer de produire le même effet que sur le feu commun; parce que le degré de chaleur de ce sang, est plus que suffisant pour détruire en entier l'élasticité des particules d'air, les fixer & les entraîner sous cette nouvelle forme dans toutes les voies de la circulation. Le feu du corps animal ne diffère du feu commun que du moins au plus, le degré de chaleur est moindre; dès-lors il n'y a point de flamme, parce que les vapeurs qui s'élèvent & qui représentent la fumée de ce feu, n'ont pas assez de chaleur pour s'enflammer ou devenir ardentes, & qu'étant d'ailleurs mêlées de beaucoup de parties humides qu'elles enlèvent avec elles, ces vapeurs ou cette fumée ne peuvent ni s'allumer ni

brûler (*d*), tous les autres effets sont absolument les mêmes; la respiration d'un petit animal absorbe autant d'air que la lumière d'une chandelle; dans des vaisseaux fermés,

d) J'ai fait une grande expérience au sujet de l'inflammation de la fumée. J'ai rempli de charbon sec & conservé à couvert depuis plus de six mois, deux de mes fourneaux, qui ont également 14 pieds de hauteur, & qui ne diffèrent dans leur construction que par les proportions des dimensions en largeur, le premier contenant juste un tiers de plus que le second. J'ai rempli l'un avec 1200 livres de ce charbon, & l'autre avec 800 livres, & j'ai adapté au plus grand un tuyau d'aspiration, construit avec un chassis de fer, garni de tôle, qui avoit 13 pouces en carré sur 10 pieds de hauteur; je lui avois donné 13 pouces sur les quatre côtés, pour qu'il remplît exactement l'ouverture supérieure du fourneau, qui étoit carrée, & qui avoit 13 pouces $\frac{1}{2}$ de toutes faces; avant de remplir ces fourneaux, on avoit préparé dans le bas une petite cavité en forme de voûte, soutenue par des bois secs, sous lesquels on mit le feu

au moment qu'on commença de charger de charbon; ce feu qui d'abord étoit vif, se ralentit à mesure qu'on chargeoit, cependant il subsista toujours sans s'éteindre, & lorsque les fourneaux furent remplis en entier, j'en examinai le progrès & le produit, sans le remuer & sans y rien ajouter; pendant les six premières heures, la fumée qui avoit commencé de s'élever au moment qu'on avoit commencé de charger, étoit très-humide, ce que je reconnoissois aisément par les gouttes d'eau qui paroissoient sur les parties extérieures du tuyau d'aspiration, & ce tuyau n'étoit encore au bout de six heures que médiocrement chaud, car je pouvois le toucher aisément. On laissa le feu, le tuyau & les fourneaux pendant toute la nuit dans cet état; la fumée continuant toujours, devint si abondante, si épaisse & si noire, que le lendemain en arrivant à mes forges, je crus qu'il y avoit un incendie. L'air étoit calme, & comme

fermés, de capacités égales, l'animal meurt en même temps que la chandelle s'éteint; rien ne peut démontrer plus évidemment que le feu de l'animal & celui de la chandelle

comme le vent ne dissipoit pas la fumée, elle enveloppoit les bâtimens & les déroboit à ma vue; elle duroit déjà depuis vingt-six heures. J'allai à mes fourneaux, je trouvai que le feu qui n'étoit allumé qu'à la partie du bas, n'avoit pas augmenté, qu'il se soutenoit au même degré; mais la fumée qui avoit donné de l'humidité dans les six premières heures, étoit devenue plus sèche, & paroïssoit néanmoins toute aussi noire. Le tuyau d'aspiration ne pompoit pas davantage, il étoit seulement un peu plus chaud, & la fumée ne formoit plus de gouttes sur sa surface extérieure; la cavité des fourneaux, qui avoit 14 pieds de hauteur, se trouva vide au bout des vingt-six heures, d'environ 3 pieds; je les fis remplir, l'un avec 50, & l'autre avec 75 livres de charbon, & je fis remettre tout de suite le tuyau d'aspiration qu'on avoit été obligé d'enlever pour charger. Cette augmentation d'aliment n'augmenta pas le feu ni même la fumée, elle ne changea

rien à l'état précédent; j'observai le tout pendant huit heures de suite, m'attendant à tout instant à voir paroître la flamme, & ne concevant pas pourquoi cette fumée d'un charbon si sec, & si sèche elle-même, qu'elle ne dépofoit pas la moindre humidité, ne s'enflammoit pas d'elle-même, après trente-quatre heures de feu toujours subsistant au bas des fourneaux. Je les abandonnai donc une seconde fois dans cet état, & donnai ordre de n'y pas toucher. Le jour suivant, douze heures après les trente-quatre, je trouvai le même brouillard épais, la même fumée noire couvrant mes bâtimens; & ayant visité mes fourneaux, je vis que le feu d'en bas étoit toujours le même, la fumée la même & sans aucune humidité, & que la cavité des fourneaux étoit vide de 3 pieds 2 pouces dans le plus petit, & de 2 pieds 9 pouces seulement dans le plus grand, auquel étoit adapté le tuyau d'aspiration, je le remplis avec 66 livres de charbon, & l'autre avec 54, & je

90 *INTRODUCTION À L'HISTOIRE*

ou de toute autre matière combustible allumée, sont des feux non-seulement du même ordre, mais d'une seule & même nature, auxquels le secours de l'air est également

réfolus d'attendre auffi long temps qu'il feroit néceffaire pour favoir fi cette fumée ne viendroit pas enfin à s'enflammer; je paſſai neuf heures à l'examiner de temps à autre; elle étoit très-sèche, très-ſuffocante, très-ſenſiblement chaude, mais toujours noire & ſans flamme au bout de cinquante-cinq heures. Dans cet état, je la laiſſai pour la troiſième fois. Le jour ſuivant, treize heures après les cinquante-cinq, je la retrouvai encore de même, le charbon de mes fourneaux baiſſé de même; & comme je réfléchifſois ſur cette conſommation de charbon ſans flamme, qui étoit d'environ moitié de la conſommation qui ſ'en fait dans le même temps & dans les mêmes fourneaux, lorsqu'il y a de la flamme; je commençai à croire que je pourrois bien uſer beaucoup de charbon, ſans avoir de flamme, puisſque depuis trois jours on avoit chargé trois fois les fourneaux (car j'oubliois de dire que ce jour même on venoit de remplir la cavité vide du grand fourneau,

avec 80 livres de charbon, & celle du petit avec 60 livres); je les laiſſai néanmoins fumer encore plus de cinq heures. Après avoir perdu l'eſpérance de voir cette fumée s'enflammer d'elle-même, je la vis tout d'un coup prendre feu, & faire une eſpèce d'exploſion dans l'inſtant même qu'on lui préſenta la flamme légère d'une poignée de paille; le tourbillon entier de la fumée s'enflamma juſqu'à 8 à 10 pieds de diſtance & autant de hauteur; la flamme pénétra la maſſe du charbon, & deſcendit dans le même moment juſqu'au bas du fourneau, & continua de brûler à la manière ordinaire; le charbon ſe conſommoit une fois plus vite, quoique le feu d'en bas ne parût guère plus animé; mais je ſuis convaincu que mes fourneaux auroient éternellement fumé, ſi l'on n'eût pas allumé la fumée; & rien ne me prouva mieux que la flamme n'eſt que de la fumée qui brûle, & que la communication du feu ne peut ſe faire que par la flamme.

nécessaire; & qui tous deux se l'approprient de la même manière, l'absorbent comme aliment, l'entraînent dans leur route ou le déposent sous une forme fixe dans les substances qu'ils pénètrent.

Les végétaux & la plupart des insectes n'ont, au lieu de poumons, que des tuyaux aspiratoires, des espèces de trachées par lesquelles ils ne laissent pas de pomper tout l'air qui leur est nécessaire; on le voit passer en bulles très-sensibles dans la sève de la vigne; il est non-seulement pompé par les racines, mais souvent même par les feuilles; il fait partie & partie très-essentielle de la nourriture du végétal qui dès-lors se l'assimile, le fixe & le conserve. Le petit degré de la chaleur végétale, joint à celui de la chaleur du soleil, suffit pour détruire le ressort de l'air contenu dans la sève, sur-tout lorsque cet air qui n'a pu être admis dans le corps de la plante & arriver à la sève, qu'après avoir passé par des tuyaux très-ferrés, se trouve divisé en particules presque infiniment petites, que le moindre degré de chaleur suffit pour rendre fixes. L'expérience confirme pleinement tout ce que je viens d'avancer; les matières animales & végétales contiennent toutes une très-grande quantité de cet air fixe; & c'est en quoi consiste l'un des principes de leur inflammabilité; toutes les matières combustibles contiennent beaucoup d'air, tous les animaux & les végétaux, toutes leurs parties, tous leurs détrimens, toutes les matières qui en proviennent, toutes les substances où ces détrimens se trouvent mélangés, contiennent plus ou moins d'air fixe, & la plupart

92 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

renferment aussi une certaine quantité d'air élastique. On ne peut douter de ces faits dont la certitude est acquise par les belles expériences du docteur Hales, & dont les Chimistes ne me paroissent pas avoir senti toute la valeur, car ils auroient reconnu depuis long-temps que l'air fixe doit jouer en grande partie le rôle de leur phlogistique, ils n'auroient pas adopté ce terme nouveau qui ne répond à aucune idée précise, & ils n'en auroient pas fait la base de toutes leurs explications des phénomènes chimiques, ils ne l'auroient pas donné pour un être identique & toujours le même, puisqu'il est composé d'air & de feu, tantôt dans un état fixe & tantôt dans celui de la plus grande volatilité. Et ceux d'entr'eux qui ont regardé le phlogistique comme le produit du feu élémentaire ou de la lumière, se sont moins éloignés de la vérité, parce que le feu ou la lumière produisent, par le secours de l'air tous les effets du phlogistique.

Les minéraux qui, comme les soufres & les pyrites, contiennent dans leur substance une quantité plus ou moins grande des détrimens ultérieurs des animaux & des végétaux, renferment dès-lors des parties combustibles qui, comme toutes les autres, contiennent plus ou moins d'air fixe, mais toujours beaucoup moins que les substances purement animales ou végétales : on peut également leur enlever cet air fixe par la combustion ; on peut aussi le dégager par le moyen de l'effervescence ; & dans les matières animales & végétales on le dégage par la simple fermentation qui, comme la combustion, a toujours besoin

d'air pour s'opérer. Ceci s'accorde si parfaitement avec l'expérience que je ne crois pas devoir insister sur la preuve des faits. Je me contenterai d'observer que les soufres & les pyrites ne sont pas les seuls minéraux qu'on doive regarder comme combustibles, qu'il y en a beaucoup d'autres dont je ne ferai point ici l'énumération parce qu'il suffit de dire que leur degré de combustibilité dépend ordinairement de la quantité de soufre qu'ils contiennent. Tous les minéraux combustibles tirent donc originairement cette propriété ou du mélange des parties animales & végétales qui sont incorporées avec eux, ou des particules de lumière, de chaleur & d'air qui par le laps de temps se sont fixées dans leur intérieur. Rien selon moi n'est combustible que ce qui a été formé par une chaleur douce, c'est-à-dire par ces mêmes élémens combinés dans toutes les substances que le soleil (e) éclaire & vivifie, ou dans celles que la chaleur intérieure de la terre foment & réunit.

(e) Voici une observation qui semble démontrer que la lumière a plus d'affinité avec les substances combustibles qu'avec toutes les autres matières. On sait que la puissance réfractive des corps transparents est proportionnelle à leur densité; le verre plus dense que l'eau, a proportionnellement une plus grande force réfringente, & en augmentant la densité du verre

& de l'eau, l'on augmente à mesure leur force de réfraction. Cette proportion s'observe dans toutes les matières transparentes, & qui sont en même temps combustibles. Mais les matières inflammables, telles que l'esprit de vin, les huiles transparentes, l'ambre, &c. ont une puissance réfringente plus grande que les autres; en sorte que l'attraction que ces matières

94 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

C'est cette chaleur intérieure du globe de la terre que l'on doit regarder comme le vrai feu élémentaire, & il faut le distinguer de celui du soleil qui ne nous parvient qu'avec la lumière ; tandis que l'autre quoique bien plus considérable, n'est ordinairement que sous la forme d'une chaleur obscure, & que ce n'est que dans quelques circonstances, comme celles de l'électricité, qu'il prend de la lumière. Nous avons déjà dit que la somme de cette chaleur prise pendant l'année entière & pendant grand nombre d'années de suite, est trois cents ou quatre cents fois plus grande que la somme de la chaleur qui nous vient du soleil pendant le même temps ; c'est une vérité qui peut paroître singulière, mais qui n'en est pas moins évidemment démontrée (f). Comme nous en avons parlé disertement, nous nous

exercent sur la lumière, & qui provient de leur masse ou densité, est considérablement augmentée par l'affinité particulière qu'elles ont avec la lumière. Si cela n'étoit pas, leur force réfringente, seroit comme celle de toutes les autres matières, proportionnelle à leur densité ; mais les matières inflammables attirent plus puissamment la lumière, & ce n'est que par cette raison qu'elles ont plus de puissance réfractive que les autres. Le diamant même ne fait pas une exception à cette loi ; on doit le mettre au nombre des matières

combustibles, on le brûle au miroir ardent ; il a avec la lumière autant d'affinité que les matières inflammables, car sa puissance réfringente est plus grande qu'elle ne devroit l'être à proportion de sa densité. Il a en même temps la propriété de s'imbiber de la lumière & de la conserver assez long temps ; les phénomènes de sa réfraction doivent tenir en partie à ces propriétés.

(f) Voyez le Mémoire de M. de Mairan, dans ceux de l'Académie royale des Sciences, année 1765, page 143.

contenterons de remarquer ici que cette chaleur constante, & toujours subsistante, entre comme élément dans toutes les combinaisons des autres élémens, & qu'elle est plus que suffisante pour produire sur l'air les mêmes effets que le feu actuel ou la chaleur animale; que par conséquent cette chaleur intérieure de la terre détruira l'élasticité de l'air & le fixera toutes les fois qu'étant divisé en parties très-petites, il se trouvera saisi par cette chaleur dans le sein de la terre; que sous cette nouvelle forme il entrera comme partie fixe dans un grand nombre de substances, lesquelles contiendront dès-lors des particules d'air fixe & de chaleur fixe qui sont les premiers principes de la combustibilité. Mais ils se trouveront en plus ou moins grande quantité dans les différentes substances selon le degré d'affinité qu'ils auront avec elles; & ce degré dépendra beaucoup de la quantité que ces substances contiendront de parties animales & végétales qui paroissent être la base de toute matière combustible; si elles y sont abondamment répandues ou foiblement incorporées, on pourra toujours les dégager de ces substances par le moyen de la combustion. La plupart des minéraux métalliques & même des métaux, contiennent une assez grande quantité de parties combustibles; le zinc, l'antimoine, le fer, le cuivre &c. brûlent & produisent une flamme évidente & très-vive, tant que dure la combustion de ces parties inflammables qu'ils contiennent. Après quoi si on continue le feu, la combustion finie, commence la calcination pendant laquelle il rentre dans ces matières

96 *INTRODUCTION À L'HISTOIRE*

de nouvelles parties d'air & de chaleur qui s'y fixent & qu'on ne peut en dégager qu'en leur présentant quelque matière combustible avec laquelle ces parties d'air & de chaleur fixes ont plus d'affinité qu'avec celle du minéral auxquelles en effet elles ne sont unies que par force, c'est-à-dire par l'effort de la calcination. Il me semble que la conversion des substances métalliques en chaux, & leur réduction, pourront maintenant être très-clairement entendues sans qu'il soit besoin de recourir à des principes secondaires ou à des hypothèses arbitraires pour leur explication. La réduction, comme je l'ai déjà insinué, n'est dans le réel qu'une seconde combustion par laquelle on dégage les parties d'air & de chaleur fixes que la calcination avoit forcé d'entrer dans le métal & de s'unir à sa substance fixe à laquelle on rend en même temps les parties volatiles & combustibles que la première action du feu lui avoit enlevées.

Après avoir présenté le grand rôle que l'air fixe joue dans les opérations les plus secrètes de la Nature, considérons-le pendant quelques instans lorsque, sous la forme élastique, il réside dans les corps : ses effets sont



ensuite aisément à toutes les substances de quelque nature qu'elles puissent être, puisque toutes ne sont composées que de ces quatre principes réels.

Le plus grand froid connu ne peut détruire le ressort de l'air, & la moindre chaleur suffit pour cet effet, surtout lorsque ce fluide est divisé en parties très-petites. Mais il faut observer qu'entre son état de fixité & celui de sa pleine élasticité, il y a toutes les nuances des états moyens, & que c'est presque toujours dans quelques-uns de ces états moyens qu'il réside dans la terre & dans l'eau, ainsi que dans toutes les substances qui en sont composées; par exemple, on ne pourra pas douter que l'eau qui nous paroît une substance si simple ne contienne une certaine quantité d'air qui n'est ni fixe ni élastique, mais entre la fixité & l'élasticité, si l'on fait attention aux différens phénomènes qu'elle nous présente dans sa congélation, dans son ébullition, dans sa résistance à toute compression, &c. car la Physique expérimentale nous démontre que l'eau est incompressible, au lieu de s'affaisser & de rentrer en elle-même lorsqu'on la force par la presse, elle passe à travers les vaisseaux les plus solides & les plus épais : or, si l'air qu'elle contient en assez grande quantité y étoit dans son état de pleine élasticité, l'eau seroit compressible en raison de cette quantité d'air élastique qu'elle contient & qui se comprimeroit. Donc l'air contenu dans l'eau n'y est pas simplement mêlé & n'y conserve pas sa forme élastique, mais y est plus intimement uni dans un état où son ressort ne s'exerce plus d'une manière sensible; &

98 *INTRODUCTION À L'HISTOIRE*

néanmoins ce ressort n'y est pas entièrement détruit ; car si l'on expose l'eau à la congélation , on voit cet air sortir de son intérieur & se réunir à sa surface en bulles élastiques ; ceci seul suffiroit pour prouver que l'air n'est pas contenu dans l'eau sous sa forme ordinaire , puisqu'étant spécifiquement huit cents cinquante fois plus léger , il seroit forcé d'en sortir par la seule nécessité de la prépondérance de l'eau ; il est donc évident que l'air contenu dans l'eau , n'y est pas dans son état ordinaire , c'est-à-dire , de pleine élasticité ; & en même temps il est démontré que cet état dans lequel il réside dans l'eau n'est pas celui de sa plus grande fixité , où son ressort absolument détruit ne peut se rétablir que par la combustion , puisque la chaleur ou le froid peuvent également le rétablir ; il suffit de faire chauffer ou geler de l'eau pour que l'air qu'elle contient reprenne son élasticité & s'élève en bulles sensibles à sa surface , il s'en dégage de même lorsque l'eau cesse d'être pressée par le poids de l'atmosphère sous le récipient de la machine pneumatique ; il n'est donc pas contenu dans l'eau sous une forme fixe , mais seulement dans un état moyen où il peut aisément reprendre son ressort : il n'est pas simplement

détruire , & j'avoue que pour l'ordinaire le froid & le chaud produisent des effets différens ; mais dans la substance particulière que nous considérons , ces deux causes quoique opposées donnent le même effet ; on pourra le concevoir aisément en faisant attention à la chose même & au rapport de ses circonstances. L'on fait que l'eau , soit gelée , soit bouillie , reprend l'air qu'elle avoit perdu dès qu'elle se liquéfie ou qu'elle se refroidit ; le degré d'affinité de l'air avec l'eau dépend donc en grande partie de celui de sa température , ce degré dans son état de liquidité est à peu près le même que celui de la chaleur générale à la surface de la terre ; l'air avec lequel elle a beaucoup d'affinité la pénètre aussitôt qu'il est divisé en parties très-tenues , & le degré de la chaleur élémentaire & générale , suffit pour affoiblir le ressort de ces petites parties , au point de le rendre sans effet , tant que l'eau conserve cette température ; mais si le froid vient à la pénétrer , ou pour parler plus précisément , si ce degré de chaleur nécessaire à cet état de l'air vient à diminuer , alors son ressort qui n'est pas entièrement détruit se rétablira par le froid , & l'on verra les bulles élastiques s'élever à la surface de l'eau prête à se congeler. Si au contraire l'on augmente le degré de la température de l'eau par une chaleur extérieure , on en divise trop les parties intégrantes , on les rend volatiles , & l'air qui ne leur étoit que foiblement uni s'élève & s'échappe avec elles. Car il faut se rappeler que quoique l'eau prise en masse soit incompressible & sans aucun ressort , elle est très-élastique dès qu'elle est divisée ou réduite en petites parties ;

1001 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

~~et en cet état~~ elle paroît être d'une nature contraire à celle de l'air ~~qui n'est~~ compressible qu'en masse & qui perd son ressort ~~si~~ il est trop divisé. Néanmoins l'air & l'eau ont beaucoup plus de rapports entr'eux que de propriétés opposées, & comme je suis très-persuadé que toute la matière est convertible, & que les quatre élémens peuvent se transformer, je serois porté à croire que l'eau peut se changer en air lorsqu'elle est assez raréfiée pour s'élever en vapeurs : car le ressort de la vapeur de l'eau est aussi & même plus puissant que le ressort de l'air ; on voit le prodigieux effet de cette puissance dans les pompes à feu, on voit la terrible explosion qu'elle produit lorsqu'on laisse tomber du métal fondu sur quelques gouttes d'eau ; & si l'on ne veut pas convenir avec moi que l'eau puisse dans cet état de vapeurs se transformer en air, on ne pourra du moins nier qu'elle n'en ait alors les principales propriétés.

L'expérience m'a même appris que la vapeur de l'eau peut entretenir & augmenter le feu comme le fait l'air ordinaire ; & cet air, que nous pourrions regarder comme pur, est toujours mêlé avec une très-grande quantité d'eau ; mais il faut remarquer comme chose importante, que la proportion du mélange n'est pas à beaucoup près la même dans ces deux élémens ; l'on peut dire en général qu'il y a beaucoup moins d'air dans l'eau que d'eau dans l'air ; seulement il faut considérer qu'il y a deux unités très-différentes, auxquelles on pourroit rapporter les termes de cette proportion ; ces deux unités sont le volume & la masse. Si on estime la quantité d'air contenue dans l'eau

par le volume, elle paroîtra nulle, puisque le volume de l'eau n'en est point du tout augmenté; & de même l'air plus ou moins humide ne nous paroît pas changer de volume, cela n'arrive que quand il est plus ou moins chaud; ainsi ce n'est point au volume qu'il faut rapporter cette proportion, c'est à la masse seule, c'est-à-dire, à la quantité réelle de matière dans l'un & l'autre de ces deux élémens, qu'on doit comparer celle de leur mélange, & l'on verra que l'air est beaucoup plus *aqueux* que l'eau n'est *aérienne* peut-être dans la proportion de la masse, c'est-à-dire huit cents cinquante fois davantage. Quoi qu'il en soit de cette estimation, qui est peut-être ou trop forte ou trop foible, nous pouvons en tirer l'induction que l'eau doit se changer plus aisément en air, que l'air ne peut se transformer en eau. Les parties de l'air, quoique susceptibles d'être extrêmement divisées, paroissent être plus grosses que celles de l'eau, puisque celle-ci passe à travers plusieurs filtres que l'air ne peut pénétrer; puisque quand elle est raréfiée par la chaleur, son volume, quoique fort augmenté, n'est qu'égal ou un peu plus grand que celui des parties de l'air à la surface de la terre; car les vapeurs de l'eau ne s'élèvent dans l'air qu'à une certaine hauteur; enfin puisque l'air semble s'imbiber d'eau comme une éponge, la contenir en grande quantité, & que le contenant est nécessairement plus grand que le contenu. Au reste, l'air qui s'imbibe si volontiers de l'eau, semble la rendre de même lorsqu'on lui présente des sels ou d'autres substances avec lesquelles l'eau a encore plus d'affinité qu'avec lui.

102 *INTRODUCTION À L'HISTOIRE*

L'effet que les Chimistes appellent *défaillance*, & même celui des *efflorescences* démontrent non-seulement qu'il y a une très-grande quantité d'eau contenue dans l'air, mais encore que cette eau n'y est attachée que par une simple affinité qui cède aisément à une affinité plus grande, & qui même cesse d'agir sans être combattue ou balancée par aucune autre affinité, mais par la seule raréfaction de l'air, puisqu'il se dégage de l'eau dès qu'elle cesse d'être pressée par le poids de l'atmosphère, sous le récipient de la machine pneumatique.

Dans l'ordre de la conversion des élémens, il me semble que l'eau est pour l'air ce que l'air est pour le feu, & que toutes les transformations de la Nature dépendent de celles-ci. L'air, comme aliment du feu, s'affimile avec lui, & se transforme en ce premier élément; l'eau raréfiée par la chaleur se transforme en une espèce d'air capable d'alimenter le feu comme l'air ordinaire; ainsi le feu a un double fonds de substance assurée; s'il consomme beaucoup d'air, il peut aussi en produire beaucoup par la raréfaction de l'eau, & réparer ainsi dans la masse de l'atmosphère toute la quantité qu'il en détruit, tandis qu'ultérieurement il se convertit lui-même avec l'air en matière fixe dans les substances terrestres qu'il pénètre par sa chaleur ou par sa lumière.

Et de même que d'une part l'eau se convertit en air ou en vapeurs aussi volatiles que l'air par sa raréfaction, elle se convertit en une substance solide par une espèce de condensation différente des condensations ordinaires.

Tout fluide se raréfie par la chaleur & se condense par le froid; l'eau suit elle-même cette loi commune, & se condense à mesure qu'elle refroidit; qu'on en remplisse un tube de verre jusqu'aux trois quarts, on la verra descendre à mesure que le froid augmente, & se condenser comme font tous les autres fluides; mais quelque temps avant l'instant de la congélation on la verra remonter au-dessus du point des trois quarts de la hauteur du tube, & s'y renfler encore considérablement en se convertissant en glace. Mais si le tube est bien bouché & parfaitement en repos, l'eau continuera de baisser, & ne se gèlera pas, quoique le degré de froid soit de 6, 8 ou 10 degrés au-dessous du terme de la glace, & l'eau ne gèlera que quand on ouvrira le tube ou qu'on le remuera. Il semble donc que la congélation nous présente d'une manière inverse les mêmes phénomènes que l'inflammation. Quelque intense, quelque grande que soit une chaleur renfermée dans un vaisseau bien clos, elle ne produira l'inflammation que quand elle touchera quelque matière enflammée; & de même à quelque degré qu'un fluide soit refroidi, il ne gèlera pas sans toucher quelque substance déjà gelée; & c'est ce qui arrive lorsqu'on remue ou débouche le tube, les particules de l'eau qui sont gelées dans l'air extérieur ou dans l'air contenu dans le tube, viennent, lorsqu'on le débouche ou le remue, frapper la surface de l'eau & lui communiquent leur glace. Dans l'inflammation, l'air d'abord très-raréfié par la chaleur, perd son volume & se fixe tout-à-coup; dans la congélation l'eau d'abord

104 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

condensée par le froid, reprend plus de volume & se fixe de même. Car la glace est une substance solide, plus légère que l'eau & qui conserveroit sa solidité si le froid étoit toujours le même. Et je suis porté à croire qu'on viendrait à bout de fixer le mercure à un moindre degré de froid en le sublimant en vapeurs dans un air très-froid. Je suis de même très-porté à croire que l'eau qui ne doit sa liquidité qu'à la chaleur & qui la perd avec elle, deviendrait une substance d'autant plus solide & d'autant moins fusible, qu'elle éprouveroit plus fort & plus longtemps la rigueur du froid. On n'a pas fait assez d'expériences sur ce sujet important.

Mais sans nous arrêter à cette idée, c'est-à-dire, sans admettre ni sans exclure la possibilité de la conversion de la glace en matière infusible ou terre fixe & solide, passons à des vues plus étendues sur les moyens que la Nature emploie pour la transformation de l'eau. Le plus puissant de tous & le plus évident est le filtre animal; le corps des animaux à coquilles en se nourrissant des particules de l'eau en travaille en même temps la substance au point de la dénaturer; la coquille est certainement une substance terrestre, une vraie pierre, dont toutes les pierres que les Chimistes appellent *calcaires* & plusieurs autres matières, tirent leur origine; cette coquille paroît à la vérité faire partie constitutive de l'animal qu'elle couvre, puisqu'elle se perpétue par la génération, & qu'on la voit dans les petits coquillages qui viennent de naître, comme dans ceux qui ont pris tout leur accroissement; mais ce n'en est

est pas moins une substance terrestre, formée par la sécrétion ou l'exudation du corps de l'animal ; on la voit s'agrandir, s'épaissir par anneaux & par couches à mesure qu'il prend de la croissance ; & souvent cette matière pierreuse excède cinquante ou soixante fois la masse ou matière réelle du corps de l'animal qui la produit. Qu'on se représente pour un instant le nombre des espèces de ces animaux à coquille, ou pour les tous comprendre, de ces animaux à transudation pierreuse, elles sont peut-être en plus grand nombre dans la mer, que ne l'est sur la terre le nombre des espèces d'insectes ; qu'on se représente ensuite leur prompt accroissement, leur prodigieuse multiplication, le peu de durée de leur vie, dont nous supposons néanmoins le terme moyen à dix ans (*g*), qu'ensuite on considère qu'il faut multiplier par cinquante ou soixante le nombre presque immense de tous les individus de ce genre, pour se faire une idée de toute la matière pierreuse produite en dix ans ; qu'enfin on considère que ce bloc déjà si gros de matière pierreuse doit être augmenté d'autant de pareils blocs qu'il y a de fois dix dans tous les siècles qui se sont écoulés depuis le commencement du monde, & l'on se familiarisera avec cette idée ou plutôt

(*g*) La plus longue vie des escargots ou gros limaçons terrestres, s'étend jusqu'à quatorze ans ; on peut présumer que les gros coquillages de mer vivent plus long-temps, mais aussi les petits

& les très-petits, tels que ceux qui forment le corail ; & tous les madrépores, vivent beaucoup moins de temps ; & c'est par cette raison que j'ai pris le terme moyen à dix ans.

cette vérité, d'abord repoussante, que toutes nos collines, tous nos rochers de pierre calcaire, de marbre, de craie, &c. ne viennent originairement que de la dépouille de ces petits animaux. On n'en pourra douter à l'inspection des matières même, qui toutes contiennent encore des coquilles ou des détrimens de coquilles très-aisément reconnoissables.

Les pierres calcaires ne sont donc en très-grande partie que de l'eau & de l'air contenus dans l'eau, transformés par le filtre animal; les sels, les bitumes, les huiles, les graisses de la mer n'entrent que pour peu ou pour rien dans la composition de la coquille; aussi la pierre calcaire ne contient-elle aucune de ces matières; cette pierre n'est que de l'eau transformée, jointe à quelque petite portion de terre vitrifiable & à une très-grande quantité d'air fixe qui s'en dégage par la calcination. Cette opération produit les mêmes effets sur les coquilles qu'on prend dans la mer que sur les pierres qu'on tire des carrières, elles forment également de la chaux, dans laquelle on ne remarque d'autre différence que celle d'un peu plus ou d'un peu moins de qualité; la chaux faite avec des écailles d'huître ou d'autres coquilles, est plus foible que la chaux faite avec du marbre ou de la pierre dure; mais le procédé de la Nature est le même, les résultats de son opération les mêmes; les coquilles & les pierres perdent également près de moitié de leur poids par l'action du feu dans la calcination; l'eau qui a conservé sa nature en sort la première, après quoi l'air fixe se dégage & ensuite l'eau fixe dont ces substances pierreuses sont composées reprend sa première nature &

s'élève en vapeurs poussées & raréfiées par le feu, & il ne reste que les parties les plus fixes de cet air & de cette eau qui peut-être sont si fort unies entr'elles, & à la petite quantité de terre fixe de la pierre que le feu ne peut les séparer. La masse se trouve donc réduite de près de moitié, & se réduiroit peut-être encore plus si l'on donnoit un feu plus violent. Et ce qui me semble prouver évidemment que cette matière chassée hors de la pierre par le feu, n'est autre chose que de l'air & de l'eau, c'est la rapidité, l'avidité avec laquelle cette pierre calcinée reprend l'eau qu'on lui donne, & la force avec laquelle elle la tire de l'atmosphère lorsqu'on la lui refuse. La chaux, par son extinction ou dans l'air ou dans l'eau, reprend en grande partie la masse qu'elle avoit perdue par la calcination; l'eau avec l'air qu'elle contient vient remplacer l'eau & l'air qu'elle contenoit précédemment, la pierre reprend dès-lors sa première nature; car en mêlant sa chaux avec des détrimens d'autres pierres, on fait un mortier qui se durcit & devient avec le temps une substance solide & pierreuse comme celles dont on l'a composé.

Après cette exposition, je ne crois pas qu'on puisse douter de la transformation de l'eau en terre ou en pierre par l'intermède des coquilles. Voilà donc d'une part toutes les matières calcaires, dont on doit rapporter l'origine aux animaux, & d'autre part toutes les matières combustibles qui ne proviennent que des substances animales ou végétales; elles occupent ensemble un assez grand espace à la surface de la terre, & l'on peut juger par leur volume

108 *INTRODUCTION À L'HISTOIRE*

immense combien la Nature vivante a travaillé pour la Nature morte, car ici le brut n'est que le mort.

Mais les matières calcaires & les substances combustibles, quelque grand qu'en soit le nombre, quelque immense que nous en paroisse le volume, ne font qu'une très-petite portion du globe de la terre, dont le fond principal & la majeure & très-majeure quantité consiste en une matière de la nature du verre, matière qu'on doit regarder comme l'élément terrestre, à l'exclusion de toutes les autres substances auxquelles elle sert de base comme terre, lorsqu'elles se forment par le moyen ou par le détriment des animaux, des végétaux & par la transformation des autres élémens. Non-seulement cette matière première qui est la vraie terre élémentaire sert de base à toutes les autres substances, & en constitue les parties fixes; mais elle est en même temps le terme ultérieur auquel on peut les ramener & les réduire toutes. Avant de présenter les moyens que la Nature & l'art peuvent employer pour opérer cette espèce de réduction de toute substance en verre, c'est-à-dire, en terre élémentaire, il est bon de rechercher si les moyens que nous avons indiqués sont les seuls par lesquels l'eau puisse se transformer en substance solide; il me semble que le filtre animal la convertissant en pierre, le filtre végétal peut également la transformer lorsque toutes les circonstances se trouvent être les mêmes; la chaleur propre des animaux à coquille étant un peu plus grande que celle des végétaux, & les organes de la vie plus puissans que ceux de la végétation, le végétal ne pourra

produire qu'une petite quantité de pierres qu'on trouve assez souvent dans son fruit ; mais il peut convertir & convertit réellement en sa substance une grande quantité d'air, & une quantité encore plus grande d'eau ; la terre fixe qu'il s'approprie, & qui sert de base à ces deux élémens, est en si petite quantité, qu'on peut assurer sans craindre de se tromper, qu'elle ne fait pas la centième partie de sa masse ; dès-lors le végétal n'est presque entièrement composé que d'air & d'eau transformés en bois, substance solide qui se réduit ensuite en terre par la combustion ou la putréfaction. On doit dire la même chose des animaux, ils fixent & transforment non-seulement l'air & l'eau, mais le feu en plus grande quantité que les végétaux ; il me paroît donc que les fonctions des corps organisés, sont l'un des plus puissans moyens que la Nature emploie pour la conversion des élémens. On peut regarder chaque animal ou chaque végétal, comme un petit centre particulier de chaleur ou de feu qui s'approprie l'air & l'eau qui l'environnent, se les assimile pour végéter ou pour se nourrir & vivre des productions de la terre, qui ne sont elles-mêmes que de l'air & de l'eau précédemment fixés ; il s'approprie en même temps une petite quantité de terre, & recevant les impressions de la lumière & celles de la chaleur du soleil & du globe terrestre, il tourne en sa substance tous ces différens élémens, les travaille, les combine, les réunit, les oppose jusqu'à ce qu'ils aient subi la forme nécessaire à son développement, c'est-à-dire, à l'entretien de la vie & de l'accroissement

110 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

de l'organisation, dont le moule une fois donné, modèle toute la matière qu'il admet, & de brute qu'elle étoit, la rend organisée.

L'eau qui s'unit si volontiers avec l'air & qui entre avec lui en si grande quantité dans les corps organisés, s'unit aussi de préférence avec quelques matières solides, telles que les sels, & c'est souvent par leur moyen qu'elle entre dans la composition des minéraux. Le sel au premier coup d'œil ne paroît être qu'une terre dissoluble dans l'eau & d'une saveur piquante; mais les Chimistes en recherchant sa nature ont très-bien reconnu qu'elle consiste principalement dans la réunion de ce qu'ils nomment le *principe terreux* & le *principe aqueux*; l'expérience de l'acide nitreux qui ne laisse après sa combustion qu'un peu de terre & d'eau, leur a même fait penser que ce sel & peut-être tous les autres sels n'étoient absolument composés que de ces deux élémens; néanmoins il me paroît qu'on peut démontrer aisément que l'air & le feu entrent dans leur composition; puisque le nitre produit une grande quantité d'air dans la combustion, & que cet air fixe suppose du feu fixe qui s'en dégage en même temps; que d'ailleurs toutes les explications qu'on donne de la dissolution ne peuvent se soutenir à moins qu'elles n'admettent deux forces opposées, l'une attractive & l'autre expansive, & par conséquent la présence des élémens de l'air & du feu, qui sont seuls doués de cette seconde force; qu'enfin ce seroit contre toute analogie que le sel ne se trouveroit composé que des deux élémens de la terre & de l'eau,

tandis que toutes les autres substances sont composées des quatre élémens. Ainsi l'on ne doit pas prendre à la rigueur ce que les grands Chimistes, M.^{rs} Stahl & Macquer, ont dit à ce sujet; les expériences de M. Hales démontrent que le vitriol & le sel marin contiennent beaucoup d'air fixe, que le nitre en contient encore beaucoup plus & jusqu'à concurrence du huitième de son poids, & le sel de tartre encore plus. On peut donc assurer que l'air entre comme principe dans la composition de tous les sels; & que comme il ne peut se fixer dans aucune substance qu'à l'aide de la chaleur ou du feu qui se fixent en même temps, ils doivent être comptés au nombre de leurs parties constitutives. Mais cela n'empêche pas que le sel ne doive aussi être regardé comme la substance moyenne entre la terre & l'eau, ces deux élémens entrent en proportion différente dans les différens sels ou substances salines dont la variété & le nombre sont si grands qu'on ne peut en faire l'énumération; mais qui présentées généralement sous les dénominations d'acides & d'alkalis, nous montrent qu'en général, il y a plus de terre & moins d'eau dans ces derniers sels, & au contraire plus d'eau & moins de terre dans les premiers.

Néanmoins l'eau, quoique intimement mêlée dans les sels, n'y est ni fixée ni réunie par une force assez grande pour la transformer en matière solide comme dans la pierre calcaire; elle réside dans le sel ou dans son acide sous sa forme primitive, & l'acide le mieux concentré, le plus dépouillé d'eau, qu'on pourroit regarder ici comme

de la terre liquide ne doit cette liquidité qu'à la quantité de l'air & du feu qu'il contient ; toute liquidité & même toute fluidité suppose la présence d'une certaine quantité de feu ; & quand on attribuerait celle des acides à un reste d'eau qu'on ne peut en séparer , quand même on pourroit les réduire tous sous une forme concrète , il n'en seroit pas moins vrai que leurs saveurs , ainsi que les odeurs & les couleurs , ont toutes également pour principe celui de la force expansive , c'est-à-dire , la lumière & les émanations de la chaleur & du feu ; car il n'y a que ces principes actifs qui puissent agir sur nos sens & les affecter d'une manière différente & diversifiée selon les vapeurs ou particules des différentes substances qu'ils nous apportent & nous présentent ; c'est donc à ces principes qu'on doit rapporter non-seulement la liquidité des acides , mais aussi leur saveur. Une expérience que j'ai eu occasion de faire un grand nombre de fois m'a pleinement convaincu que l'alkali est produit par le feu ; la chaux faite à la manière ordinaire & mise sur la langue même avant d'être éteinte par l'air ou par l'eau , a une saveur qui indique déjà la présence d'une certaine quantité d'alkali. Si l'on continue le feu , cette chaux qui a subi une plus longue calcination devient plus piquante sur la langue , & celle que l'on tire des fourneaux de forges où la calcination dure cinq ou six mois de suite , l'est encore davantage. Or , ce sel n'étoit pas contenu dans la pierre avant sa calcination , il augmente en force ou en quantité à mesure que le feu est appliqué plus violemment & plus long-temps à la pierre ,

Pierre, il est donc le produit immédiat du feu & de l'air qui se sont incorporés dans la substance pendant la calcination, & qui par ce moyen sont devenus parties fixes de cette pierre de laquelle ils ont chassé la plus grande partie des molécules d'eau, liquides & solides qu'elle contenoit auparavant. Cela seul me paroît suffisant pour prononcer que le feu est le principe de la formation de l'alkali minéral, & l'on doit en conclure, par analogie, que les autres alkalis doivent également leur formation à la chaleur constante de l'animal & du végétal dont on les tire.

A l'égard des acides, la démonstration de leur formation par le feu & l'air fixes, quoique moins immédiate que celle des alkalis, ne m'en paroît pas moins certaine : nous avons prouvé que le nitre & le phosphore tirent leur origine des matières végétales & animales, que le vitriol tire la sienne des pyrites, des soufres & des autres matières combustibles ; on fait d'ailleurs que ces acides, soit vitrioliques, ou nitreux ou phosphoriques, contiennent toujours une certaine quantité d'alkali ; on doit donc rapporter leur formation & leur saveur au même principe, & réduisant tous les acides à un seul acide, & tous les alkalis à un seul alkali, ramener tous les sels à une origine commune, & ne regarder leurs différentes saveurs & leurs propriétés particulières & diverses, que comme le produit varié des différentes quantités de terre, d'eau, & sur-tout d'air & de feu fixes qui sont entrées dans leur composition. Ceux qui contiendront le plus de ces principes actifs d'air & de feu, seront ceux qui auront le plus de puissance & le plus

de faveur. J'entends par puissance la force dont les sels nous paroissent animés pour dissoudre les autres substances : on fait que la dissolution suppose la fluidité ; qu'elle ne s'opère jamais entre deux matières sèches ou solides , & que par conséquent elle suppose aussi dans le dissolvant le principe de la fluidité , c'est-à-dire le feu ; la puissance du dissolvant sera donc d'autant plus grande que d'une part il contiendra ce principe actif en plus grande quantité , & que d'autre part ses parties aqueuses & terreuses auront plus d'affinité avec les parties de même espèce contenues dans les substances à dissoudre : & comme les degrés d'affinité dépendent absolument de la figure des parties intégrantes des corps , ils doivent , comme ces figures , varier à l'infini ; on ne doit donc pas être surpris de l'action plus ou moins grande ou nulle de certains sels sur certaines substances , ni des effets contraires d'autres sels sur d'autres substances. Leur principe actif est le même , leur puissance

pour dissoudre la même , mais elle demeure sans exercice lorsque la substance qu'on lui présente repousse celle du dissolvant , ou n'a aucun degré d'affinité avec lui ; tandis qu'au contraire elle le saisit avidement toutes les fois qu'il se trouve assez de force d'affinité pour vaincre celle de la cohérence ; c'est-à-dire , toutes les fois que les principes actifs contenus dans le dissolvant , sous la forme de l'air & du feu , se trouvent plus puissamment attirés par la substance à dissoudre qu'ils ne le sont par la terre & l'eau qu'il contient ; car dès-lors ces principes actifs s'en séparent , se développent & pénètrent la substance qu'ils

divisent & décomposent au point de la rendre susceptible, par cette division, d'obéir en liberté à toutes les forces attractives de la terre & de l'eau contenues dans le dissolvant, & de s'unir avec elles assez intimement pour ne pouvoir en être séparées que par d'autres substances qui auroient avec ce même dissolvant un degré encore plus grand d'affinité. Newton est le premier qui ait donné les affinités pour causes des précipitations chimiques; Stalh adoptant cette idée l'a transmise à tous les Chimistes, & il me paroît qu'elle est aujourd'hui universellement reçue comme une vérité dont on ne peut douter. Mais ni Newton ni Stalh ne se sont élevés au point de voir que toutes ces affinités en apparence si différentes entr'elles, ne sont au fond que les effets particuliers de la force générale de l'attraction universelle; & faute de cette vue, leur théorie ne pouvoit être ni lumineuse ni complète, parce qu'ils étoient forcés de supposer autant de petites loix d'affinités différentes, qu'il y avoit de phénomènes différens; au lieu qu'il n'y a réellement qu'une seule loi d'affinité, loi qui est exactement la même que celle de l'attraction universelle; & que par conséquent l'explication de tous les phénomènes doit être déduite de cette seule & même cause.

Les sels concourent donc à plusieurs opérations de la Nature par la puissance qu'ils ont de dissoudre les autres substances; car quoiqu'on dise vulgairement que l'eau dissout le sel, il est aisé de sentir que c'est une erreur d'expression fondée sur ce qu'on appelle communément

le liquide , le *dissolvant* ; & le solide , le *corps à dissoudre* ; mais dans le réel lorsqu'il y a dissolution les deux corps sont actifs & peuvent être également appelés *dissolvans* ; seulement regardant le sel comme le dissolvant , le corps dissout peut être indifféremment ou liquide ou solide ; & pourvu que les parties du sel soient assez divisées pour toucher immédiatement celles des autres substances , elles agiront & produiront tous les effets de la dissolution. On voit par-là combien l'action propre des sels & l'action de l'élément de l'eau qui les contient doivent influencer sur la composition des matières minérales. La Nature peut produire par ce moyen tout ce que nos arts produisent par le moyen du feu ; il ne faut que du temps pour que les sels & l'eau opèrent sur les substances les plus compactes & les plus dures , la division la plus complète & l'atténuation la plus grande de leurs parties ; ce qui les rend alors susceptibles de toutes les combinaisons possibles & capables de s'unir avec toutes les substances analogues , & de se séparer de toutes les autres. Mais ce temps qui n'est rien pour la Nature & qui ne lui manque pas , est de toutes les choses nécessaires celle qui nous manque le plus ; c'est faute de temps que nous ne pouvons imiter ses procédés ni suivre sa marche ; le plus grand de nos arts seroit donc l'art d'abrégier le temps , c'est-à-dire , de faire en un jour ce qu'elle fait en un siècle : quelque vaine que paroisse cette prétention , il ne faut pas y renoncer : nous n'avons à la vérité ni les grandes forces ni le temps encore plus grand de la Nature , mais nous avons au-dessus

d'elle la liberté de les employer comme il nous plaît ; notre volonté est une force qui commande à toutes les autres forces , lorsque nous la dirigeons avec intelligence. Ne sommes-nous pas venus à bout de créer à notre usage l'élément du feu qu'elle nous avoit caché ! ne l'avons-nous pas tiré des rayons qu'elle ne nous envoyoit que pour nous éclairer ! n'avons-nous pas par ce même élément trouvé le moyen d'abréger le temps en divisant les corps par une fusion aussi prompte que leur division seroit lente par tout autre moyen ! &c.

Mais cela ne doit pas nous faire perdre de vue que la Nature ne puisse faire & ne fasse réellement, par le moyen de l'eau , tout ce que nous faisons par celui du feu. Pour le voir clairement , il faut considérer que la décomposition de toute substance ne pouvant se faire que par la division , plus cette division sera grande & plus la décomposition sera complète ; le feu semble diviser autant qu'il est possible , les matières qu'il met en fusion ; cependant on peut douter si celles que l'eau & les acides tiennent en dissolution ne sont pas encore plus divisées , & les vapeurs que la chaleur élève , ne contiennent-elles pas des matières encore plus atténuées ! Il se fait donc dans l'intérieur de la terre , au moyen de la chaleur qu'elle renferme & de l'eau qui s'y insinue , une infinité de sublimations , de distillations , de cristallisations , d'agréga-tions , de disjonctions de toute espèce. Toutes les substances peuvent être avec le temps composées & décomposées par ces moyens ; l'eau peut les diviser & en atténuer les

118 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

parties autant & plus que le feu lorsqu'il les fond; & ces parties atténuées, divisées à ce point, se joindront, se réuniront de la même manière que celles du métal fondu se réunissent en se refroidissant. Pour nous faire mieux entendre, arrêtons-nous un instant sur la cristallisation; cet effet dont les sels nous ont donné l'idée, ne s'opère jamais que quand une substance étant dégagée de toute autre substance se trouve très-divisée & soutenue par un fluide qui, n'ayant avec elle que peu ou point d'affinité, lui permet de se réunir & de former, en vertu de sa force d'attraction, des masses d'une figure à peu-près semblable à la figure de ses parties primitives; cette opération qui suppose toutes les circonstances que je viens d'énoncer, peut se faire par l'intermède du feu aussi-bien que par celui de l'eau, & se fait très-souvent par le concours des deux, parce que tout cela ne suppose ou n'exige qu'une division assez grande de la matière, pour que ses parties primitives puissent, pour ainsi dire, se trier & former, en se réunissant, des corps figurés comme elles: or le feu peut tout aussi-bien, & mieux qu'aucun autre dissolvant, amener plusieurs substances à cet état, & l'observation nous le démontre dans les régules, dans les amiantes, les basaltes, & autres productions du feu dont les figures sont régulières, & qui toutes doivent être regardées comme de vraies cristallisations.

Et ce degré de grande division, nécessaire à la cristallisation, n'est pas encore celui de la plus grande division possible ni réelle, puisque dans cet état les petites parties de la matière sont encore assez grosses pour constituer

une masse qui, comme toutes les autres masses, n'obéit qu'à la seule force attractive, & dont les volumes ne se touchant que par des points, ne peuvent acquérir la force répulsive, qu'une beaucoup plus grande division ne manqueroit pas d'opérer par un contact plus immédiat, & c'est aussi ce que l'on voit arriver dans les effervescences, où tout d'un coup la chaleur & la lumière sont produites par le mélange de deux liqueurs froides. Ce degré de division de la matière est ici fort au-dessus du degré nécessaire à la cristallisation, & l'opération s'en fait aussi rapidement que l'autre s'exécute avec lenteur.

La lumière, la chaleur, le feu, l'air, l'eau, les sels, sont les degrés par lesquels nous venons de descendre du haut de l'échelle de la Nature à sa base qui est la terre fixe. Et ce sont en même temps les seuls principes que l'on doit admettre & combiner pour l'explication de tous les phénomènes. Ces principes sont réels, indépendans de toute hypothèse & de toute méthode; leur conversion, leur transformation est toute aussi réelle, puisqu'elle est démontrée par l'expérience. Il en est de même de l'élément de la terre, il peut se convertir en se volatilissant, & prendre la forme des autres élémens, comme ceux-ci prennent la sienne en se fixant. Mais de la même manière que les parties primitives du feu, de l'air ou de l'eau ne formeront jamais seules des corps ou des masses qu'on puisse regarder comme du feu, de l'air ou de l'eau purs; de même il me paroît très-inutile de chercher dans les matières terrestres une substance de terre pure : la fixité,

l'homogénéité, l'éclat transparent du diamant a ébloui les yeux de nos Chimistes lorsqu'ils ont donné cette pierre pour la terre élémentaire & pure ; on pourroit dire avec autant & aussi peu de fondement, que c'est au contraire de l'eau pure dont toutes les parties se sont fixées pour composer une substance solide diaphane comme elle ; ces idées n'auroient pas été mises en avant, si l'on eût pensé que l'élément terreux n'a pas plus le privilège de la simplicité absolue que les autres élémens ; que même comme il est le plus fixe de tous , & par conséquent le plus constamment passif, il reçoit comme base toutes les impressions des autres ; il les attire, les admet dans son sein, s'unit, s'incorpore avec eux, les suit & se laisse entraîner par leur mouvement ; & par conséquent il n'est ni plus simple ni moins convertible que les autres. Ce ne sont jamais que les grandes masses qu'il faut considérer lorsqu'on veut définir la Nature ; les quatre élémens ont été bien saisis par les Philosophes, même les plus anciens ; le soleil, l'atmosphère, la mer & la terre sont les grandes masses sur lesquelles ils les ont établis ; s'il existoit un astre de phlogistique, une atmosphère d'alkali, un océan d'acide, & des montagnes de diamant, on pourroit alors les regarder comme les principes généraux & réels de tous les corps, mais ce ne sont au contraire que des substances particulières, produites comme toutes les autres par la combinaison des véritables élémens.

Dans la grande masse de matière solide qui nous représente l'élément de la terre, la couche superficielle est la
terre

terre la moins pure ; toutes les matières déposées par la mer en forme de sédimens , toutes les pierres produites par les animaux à coquilles , toutes les substances composées par la combinaison des détrimens du règne animal & végétal ; toutes celles qui ont été altérées par le feu des volcans ou sublimées par la chaleur intérieure du globe , sont des substances mixtes & transformées ; & quoiqu'elles composent de très-grandes masses , elles ne nous représentent pas assez purement l'élément de la terre ; ce sont les matières vitrifiables dont la masse est mille & cent mille fois plus considérable que celles de toutes ces autres substances , qui doivent être regardées comme le vrai fonds de cet élément ; ce sont en même temps celles qui sont composées de la terre la plus fixe , celles qui sont les plus anciennes , & cependant les moins altérées ; c'est de ce fond commun dont toutes les autres substances ont tiré la base de leur solidité ; car toute matière fixe , décomposée autant qu'elle peut l'être , se réduit ultérieurement en verre par la seule action du feu ; elle reprend sa première nature lorsqu'on la dégage des matières fluides ou volatiles qui s'y étoient unies ; & ce verre ou matière vitrée qui compose la masse de notre globe , représente d'autant mieux l'élément de la terre , qu'il n'a ni couleur , ni odeur , ni saveur , ni liquidité , ni fluidité ; qualités qui toutes proviennent des autres élémens ou leur appartiennent.

Si le verre n'est pas précisément l'élément de la terre , il en est au moins la substance la plus ancienne ; les métaux sont plus récents & moins nobles ; la plupart des autres

minéraux se forment sous nos yeux; la Nature ne produit plus de verre que dans les foyers particuliers de ses volcans, tandis que tous les jours elle forme d'autres substances par la combinaison du verre avec les autres élémens. Si nous voulons nous former une idée juste de ses procédés dans la formation des minéraux, il faut d'abord remonter à l'origine de la formation du globe, qui nous démontre qu'il a été fondu, liquéfié par le feu; considérer ensuite que de ce degré immense de chaleur il a passé successivement au degré de sa chaleur actuelle; que dans les premiers momens où sa surface a commencé de prendre de la consistance, il a dû s'y former des inégalités, telles que nous en voyons sur la surface des matières fondues & refroidies; que les plus hautes montagnes toutes composées de matières vitrifiables, existent & datent de ce moment, qui est aussi celui de la séparation des grandes masses de l'air, de l'eau & de la terre; qu'ensuite pendant le long espace de temps que suppose le refroidissement, ou si l'on veut la diminution de la chaleur du globe au point de la température actuelle, il s'est fait dans ces mêmes montagnes, qui étoient les parties les plus exposées à l'action des causes extérieures, une infinité de fusions, de sublimations, d'agréations & de transformations de toute espèce par le feu de la terre, combiné avec la chaleur du soleil, & toutes les autres causes que cette grande chaleur rendoit plus actives qu'elles ne le sont aujourd'hui; que par conséquent on doit rapporter à cette date la formation des métaux & des minéraux que nous trouvons

en grandes masses & en filons épais & continus. Le feu violent de la terre embrasée après avoir élevé & réduit en vapeurs tout ce qui étoit volatil , après avoir chassé de son intérieur les matières qui composent l'atmosphère & les mers , a dû sublimer en même temps toutes les parties les moins fixes de la terre , les élever & les déposer dans tous les espaces vides , dans toutes les fentes qui se formoient à la surface à mesure qu'elle se refroidissoit. Voilà l'origine & la gradation du gissement & de la formation des matières vitrifiables , qui toutes forment le noyau des plus grandes montagnes & renferment dans leurs fentes toutes les mines des métaux & des autres matières que le feu a pu diviser , fondre & sublimer. Après ce premier établissement encore subsistant des matières vitrifiables & des minéraux en grande masse qu'on ne peut attribuer qu'à l'action du feu ; l'eau qui jusqu'alors ne formoit avec l'air qu'un vaste volume de vapeurs , commença de prendre son état actuel dès que la superficie du globe fut assez refroidie pour ne la plus repousser & dissiper en vapeurs ; elle se rassembla donc & couvrit la plus grande partie de la surface terrestre , sur laquelle se trouvant agitée par un mouvement continuel de flux & de reflux , par l'action des vents , par celle de la chaleur ; elle commença d'agir sur les ouvrages du feu , elle altéra peu-à-peu la superficie des matières vitrifiables , elle en transporta les débris , les déposa en forme de sédimens , elle put nourrir les animaux à coquilles , elle ramassa leurs dépouilles , produisit les pierres calcaires , en forma des collines &

124 *INTRODUCTION À L'HISTOIRE*

des montagnes, qui se dessèchant ensuite reçurent dans leurs fentes toutes les matières minérales qu'elle pouvoit dissoudre ou charier.

Pour établir une théorie générale sur la formation des minéraux, il faut donc commencer par distinguer avec la plus grande attention, 1.^o ceux qui ont été produits par le feu primitif de la terre lorsqu'elle étoit encore brûlante de chaleur, 2.^o ceux qui ont été formés du détriment des premiers par le moyen de l'eau, & troisièmement ceux qui dans les volcans ou dans d'autres incendies postérieurs au feu primitif, ont une seconde fois subi l'épreuve d'une violente chaleur. Ces trois objets sont très-distincts & comprennent tout le règne minéral; en ne les perdant pas de vue & y rapportant chaque substance minérale, on ne pourra guère se tromper sur son origine & même sur les degrés de sa formation. Toutes les mines que l'on trouve en masses ou gros filons dans nos hautes montagnes, doivent se rapporter à la sublimation du feu primitif, toutes celles au contraire que l'on trouve en petites ramifications, en filets, en végétations, n'ont été formées que du détriment des premières, entraîné par la stillation des eaux. On le voit évidemment en comparant, par exemple, la matière des mines de fer de Suède avec celle de nos mines de fer en grains; celles-ci sont l'ouvrage immédiat de l'eau, & nous les voyons se former sous nos yeux, elles ne sont point attirables par l'aimant, elles ne contiennent point de soufre, & ne se trouvent que dispersées dans les terres; les autres sont toutes plus

ou moins sulfureuses , toutes attirables par l'aimant , ce qui seul suppose qu'elles ont subi l'action du feu , elles sont disposées en grandes masses dures & solides , leur substance est mêlée d'une grande quantité d'asbeste , autre indice de l'action du feu. Il en est de même des autres métaux , leur ancien fonds vient du feu & toutes leurs grandes masses ont été réunies par son action ; mais toutes leurs cristallisations , végétations , granulations , &c. sont dûes à des causes secondaires où l'eau a la plus grande part. Je borne ici mes réflexions sur la conversion des élémens , parce que ce seroit anticiper sur celles qu'exige en particulier chaque substance minérale , & qu'elles seront mieux placées dans les articles de l'histoire naturelle des minéraux.



R É F L E X I O N S

Sur la loi de l'Attraction.

LE mouvement des Planètes dans leurs orbites, est un mouvement composé de deux forces : la première est une force de projection, dont l'effet s'exerceroit dans la tangente de l'orbite, si l'effet continu de la seconde cessoit un instant ; cette seconde force tend vers le Soleil, & par son effet précipiteroit les Planètes vers le Soleil, si la première force venoit à son tour à cesser un seul instant.

La première de ces forces peut être regardée comme une impulsion, dont l'effet est uniforme & constant, & qui a été communiquée aux planètes dès la formation du système planétaire ; la seconde peut être considérée comme une attraction vers le Soleil, & se doit mesurer comme toutes les qualités qui partent d'un centre, par la raison inverse du carré de la distance, comme en effet on mesure les quantités de lumière, d'odeur, &c. & toutes les autres quantités ou qualités qui se propagent en ligne droite & se rapportent à un centre. Or, il est certain que l'attraction se propage en ligne droite, puisqu'il n'y a rien de plus droit qu'un fil à-plomb, & que tombant perpendiculairement à la surface de la terre, il tend directement au centre de la force, & ne s'éloigne que très-peu de la direction du rayon au centre. Donc on peut dire que la loi de l'attraction doit être la raison inverse du carré de

la distance, uniquement parce qu'elle part d'un centre ou qu'elle y tend, ce qui revient au même.

Mais comme ce raisonnement préliminaire, quel que bien fondé que je le croie, pourroit être contredit par les gens qui font peu de cas de la force des analogies, & qui ne sont accoutumés à se rendre qu'à des démonstrations mathématiques, Newton a cru qu'il valoit beaucoup mieux établir la loi de l'attraction par les phénomènes mêmes, que par toute autre voie, & il a en effet démontré géométriquement, que si plusieurs corps se meuvent dans des cercles concentriques, & que les quarrés des temps de leurs révolutions soient comme les cubes de leurs distances à leur centre commun, les forces centripètes de ces corps sont réciproquement comme les quarrés des distances; & que si les corps se meuvent dans des orbites peu différentes d'un cercle, ces forces sont aussi réciproquement comme les quarrés des distances, pourvu que les apsidés de ces orbites soient immobiles. Ainsi les forces par lesquelles les planètes tendent aux centres ou aux foyers de leurs orbites, suivent en effet la loi du quarré de la distance; & la gravitation étant générale & universelle, la loi de cette gravitation est constamment celle de la raison inverse du quarré de la distance, & je ne crois pas que personne doute de la loi de Képler, & qu'on puisse nier que cela ne soit ainsi pour Mercure, pour Vénus, pour la Terre, pour Mars, pour Jupiter & pour Saturne, surtout en les considérant à part & comme ne pouvant se troubler les uns les autres, & en ne faisant attention qu'à leur mouvement autour du Soleil.

Toutes les fois donc qu'on ne considérera qu'une planète ou qu'un satellite se mouvant dans son orbite autour du Soleil ou d'une autre Planète, ou qu'on n'aura que deux corps tous deux en mouvement, ou dont l'un est en repos & l'autre en mouvement, on pourra assurer que la loi de l'attraction fuit exactement la raison inverse du quarré de la distance, puisque par toutes les observations la loi de Képler se trouve vraie, tant pour les planètes principales, que pour les satellites de Jupiter & de Saturne. Cependant on pourroit dès ici faire une objection tirée des mouvemens de la Lune, qui sont irréguliers au point que M. Halley l'appelle *Sidus contumax*, & principalement du mouvement de ses apsides, qui ne sont pas immobiles comme le demande la supposition géométrique, sur laquelle est fondé le résultat qu'on a trouvé de la raison inverse du quarré de la distance pour la mesure de la force d'attraction dans les planètes.

A cela il y a plusieurs manières de répondre; d'abord on pourroit dire que la loi s'observant généralement dans toutes les autres planètes avec exactitude, un seul phénomène où cette même exactitude ne se trouve pas, ne doit pas détruire cette loi, on peut le regarder comme une exception dont on doit chercher la raison particulière. En second lieu, on pourroit répondre comme l'a fait M. Cotes, que quand même on accorderoit que la loi d'attraction n'est pas exactement dans ce cas en raison inverse du quarré de la distance, & que cette raison est un peu plus grande, cette différence peut s'estimer par le calcul, & qu'on trouvera qu'elle est presque insensible, puisque

puisque la raison de la force centripète de la Lune qui de toutes est celle qui doit être la plus troublée, approche soixante fois plus près de la raison du quarré que de la raison du cube de la distance : *Responderi potest etiam si concedamus hunc motum tardissimum exinde profectum quod vis centripetæ proportio aberret aliquantulum a duplicatâ, aberrationem illam per computum mathematicum inveniri posse, & planè insensibilem esse; ista enim ratio vis centripetæ Lunaris, quæ omnium maximè turbari debet, paululum quidem duplicatam superabit; ad hanc verò sexaginta ferè vicibus propius accedet quàm ad triplicatam. Sed verior erit responsio, &c.* Editoris præf. in edit. 2.^{am} Newton. *Auctore Roger Cotes.*

Et en troisième lieu, on doit répondre plus positivement que ce mouvement des apsides ne vient point de ce que la loi d'attraction est un peu plus grande que dans la raison inverse du quarré de la distance, mais de ce qu'en effet le Soleil agit sur la Lune par une force d'attraction qui doit troubler son mouvement & produire celui des apsides, & que par conséquent cela seul pourroit bien être la cause qui empêche la Lune de suivre exactement la règle de Képler. Newton a calculé dans cette vue les effets de cette force perturbatrice, & il a tiré de sa théorie les équations & les autres mouvemens de la Lune, avec une telle précision qu'ils répondent très-exactement & à quelques secondes près, aux observations faites par les meilleurs Astronomes: mais pour ne parler que du mouvement des apsides, il fait sentir dès la XLV.^{me} proposition du premier Livre, que la progression de l'apogée de la

INTRODUCTION À L'HISTOIRE

Lune vient de l'action du Soleil ; en sorte que jusqu'ici tout s'accorde, & sa théorie se trouve aussi vraie & aussi exacte dans tous les cas les plus compliqués comme dans ceux qui le sont le moins.

Cependant un de nos grands Géomètres a prétendu (c) que la quantité absolue du mouvement de l'apogée ne pouvoit pas se tirer de la théorie de la gravitation, telle qu'elle est établie par Newton, parce qu'en employant les loix de cette théorie, on trouve que ce mouvement ne devoit s'achever qu'en dix-huit ans, au lieu qu'il s'achève en neuf ans. Malgré l'autorité de cet habile Mathématicien & les raisons qu'il a données pour soutenir son opinion, j'ai toujours été convaincu, comme je le suis encore aujourd'hui, que la théorie de Newton s'accorde avec les observations ; je n'entreprendrai pas ici de faire l'examen qui seroit nécessaire pour prouver qu'il n'est pas tombé dans l'erreur qu'on lui reproche, je trouve qu'il est plus court d'affirmer la loi de l'attraction telle qu'elle est, & de faire voir que la loi que M. Clairaut a voulu substituer à celle de Newton, n'est qu'une supposition qui implique contradiction.

Car admettons pour un instant ce que M. Clairaut prétend avoir démontré, que par la théorie de l'attraction mutuelle, le mouvement des apsides devoit se faire en dix-huit ans, au lieu de se faire en neuf ans, & souvenons-

(c) M. Clairaut. Voyez les Mémoires de l'Académie des Sciences, année 1745.

nous en même temps qu'à l'exception de ce phénomène, tous les autres, quelque compliqués qu'ils soient, s'accordent dans cette même théorie très-exactement avec les observations; à en juger d'abord par les probabilités, cette théorie doit subsister puisqu'il y a un nombre très-considérable de choses où elle s'accorde parfaitement avec la Nature, qu'il n'y a qu'un seul cas où elle en diffère, & qu'il est fort aisé de se tromper dans l'énumération des causes d'un seul phénomène particulier; il me paroît donc que la première idée qui doit se présenter, est qu'il faut chercher la raison particulière de ce phénomène singulier, & il me semble qu'on pourroit en imaginer quelque'une; par exemple, si la force magnétique de la terre pouvoit, comme le dit Newton, entrer dans le calcul, on trouveroit peut-être qu'elle influe sur le mouvement de la Lune, & qu'elle pourroit produire cette accélération dans le mouvement de l'apogée, & c'est dans ce cas où en effet il faudroit employer deux termes pour exprimer la mesure des forces qui produisent le mouvement de la Lune. Le premier terme de l'expression seroit toujours celui de la loi de l'attraction universelle, c'est-à-dire, la raison inverse & exacte du carré de la distance, & le second terme représenteroit la mesure de la force magnétique.

Cette supposition est sans doute mieux fondée que celle de M. Clairaut, qui me paroît beaucoup plus hypothétique, & sujette d'ailleurs à des difficultés invincibles: exprimer la loi d'attraction par deux ou plusieurs termes, ajouter à la raison inverse du carré de la distance une fraction

INTRODUCTION À L'HISTOIRE

du carré-carré, au lieu de $\frac{1}{xx}$ mettre $\frac{1}{xx} + \frac{1}{mx^2}$ me paroît n'être autre chose que d'ajuster une expression de telle façon qu'elle corresponde à tous les cas; ce n'est plus une loi physique que cette expression représente, car en se permettant une fois de mettre un second, un troisième, un quatrième terme, &c. on pourroit trouver une expression qui, dans toutes les loix d'attraction, représenteroit les cas dont il s'agit, en l'ajustant en même temps aux mouvemens de l'apogée de la Lune & aux autres phénomènes; & par conséquent cette supposition, si elle étoit admise, non-seulement anéantiroit la loi de l'attraction en raison inverse du carré de la distance, mais même donneroit entrée à toutes les loix possibles & imaginables: une loi en Physique, n'est loi que parce que sa mesure est simple, & que l'échelle qui la représente est non-seulement toujours la même, mais encore qu'elle est unique, & qu'elle ne peut être représentée par une autre échelle; or, toutes les fois que l'échelle d'une loi ne sera pas représentée par un seul terme, cette simplicité & cette unité d'échelle, qui fait l'essence de la loi, ne subsiste plus, & par conséquent il n'y a plus aucune loi physique.

Comme ce dernier raisonnement pourroit paroître n'être que de la métaphysique, & qu'il y a peu de gens qui la sachent apprécier, je vais tâcher de le rendre sensible en m'expliquant davantage. Je dis donc que toutes les fois qu'on voudra établir une loi sur l'augmentation ou la diminution d'une qualité ou d'une quantité physique,

on est strictement assujetti à n'employer qu'un terme pour exprimer cette loi : ce terme est la représentation de la mesure qui doit varier, comme en effet la quantité à mesurer varie ; en sorte que si la quantité, n'étant d'abord qu'un pouce, devient ensuite un pied, une aune, une toise, une lieue, &c. le terme qui l'exprime devient successivement toutes ces choses, ou plutôt les représente dans le même ordre de grandeur, & il en est de même de toutes les autres raisons dans lesquelles une quantité peut varier.

De quelque façon que nous puissions donc supposer qu'une qualité physique puisse varier, comme cette qualité est une, sa variation sera simple & toujours exprimable par un seul terme qui en fera la mesure ; & dès qu'on voudra employer deux termes, on détruira l'unité de la qualité physique, parce que ces deux termes représenteront deux variations différentes dans la même qualité, c'est-à-dire, deux qualités au lieu d'une : deux termes sont en effet deux mesures, toutes deux variables & inégalement variables, & dès-lors elles ne peuvent être appliquées à un sujet simple, à une seule qualité ; & si on admet deux termes pour représenter l'effet de la force centrale d'un astre, il est nécessaire d'avouer qu'au lieu d'une force il y en a deux, dont l'une sera relative au premier terme, & l'autre relative au second terme, d'où l'on voit évidemment qu'il faut, dans le cas présent, que M. Clairaut admette nécessairement une autre force différente de l'attraction, s'il emploie deux termes pour représenter l'effet total de la force centrale d'une planète.

INTRODUCTION À L'HISTOIRE

ne fais pas comment on peut imaginer qu'une loi pl que, telle qu'est celle de l'attraction, puisse être ex-
pr par deux termes par rapport aux distances, car s'il
y a, par exemple, une masse M dont la vertu attractive
est exprimée par $\frac{aa}{xx} + \frac{b}{x^4}$, n'en résulteroit-il pas le
même effet que si cette masse étoit composée de deux
matières différentes, comme, par exemple, de $\frac{1}{2} M$, dont
la loi d'attraction fût exprimée par $\frac{2aa}{xx}$ & de $\frac{1}{2} M$, dont
la loi fût $\frac{2b}{x^4}$! cela me paroît absurde.

Mais indépendamment de ces impossibilités qu'implique
la supposition de M. Clairaut, qui détruit aussi l'unité de
loi sur laquelle est fondée la vérité & la belle simplicité
du système du monde, cette supposition souffre bien
d'autres difficultés que M. Clairaut devoit, ce me semble,
se proposer avant que de l'admettre, & commencer au
moins par examiner d'abord toutes les causes particulières
qui pourroient produire le même effet. Je sens que si
j'eusse résolu, comme M. Clairaut, le problème des trois
corps, & que j'eusse trouvé que la théorie de la gravita-
tion ne donne en effet que la moitié du mouvement de
l'apogée, je n'en aurois pas tiré la conclusion qu'il en
tire contre la loi de l'attraction ; aussi est-ce cette conclu-
sion que je contredis, & à laquelle je ne crois pas qu'on
soit obligé de souscrire, quand même M. Clairaut auroit
pu démontrer l'insuffisance de toutes les autres causes
particulières.

Newton dit, page 547, tome III: *In his computationibus attractionem magneticam terræ non consideravi, cujus itaque quantitas perparva est & ignoratur; si quando verò hæc attractio investigari poterit, & mensura graduum in meridiano, ac longitudines pendulorum isochronorum in diversis parallelis, legesque motuum maris & parallaxis Lunæ cum diametris apparentibus Solis & Lunæ ex phænomenis accuratiùs determinatæ fuerint, licebit calculum hunc omnem accuratiùs repetere.* Ce passage ne prouve-t-il pas bien clairement que Newton n'a pas prétendu avoir fait l'énumération de toutes les causes particulières, & n'indique-t-il pas en effet que si on trouve quelques différences avec sa théorie & les observations, cela peut venir de la force magnétique de la Terre ou de quelqu'autre cause secondaire, & par conséquent si le mouvement des apsides ne s'accorde pas aussi exactement avec sa théorie que le reste, faudra-t-il pour cela ruiner sa théorie par le fondement, en changeant la loi générale de la gravitation? ou plutôt ne faudra-t-il pas attribuer à d'autres causes cette différence qui ne se trouve que dans ce seul phénomène? M. Clairaut a proposé une difficulté contre le système de Newton, mais ce n'est tout au plus qu'une difficulté qui ne doit ni ne peut devenir un principe, il faut chercher à la résoudre, & non pas en faire une théorie, dont toutes les conséquences ne sont appuyées que sur un calcul; car, comme je l'ai dit, on peut tout représenter avec un calcul, & on ne réalise rien; & si on se permet de mettre un ou plusieurs termes à la suite de l'expression d'une loi physique, comme l'est celle de

6 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

l'attraction, on ne nous donne plus que de l'arbitraire au lieu de nous représenter la réalité.

Au reste, il me suffit d'avoir établi les raisons qui me font rejeter la supposition de M. Clairaut, celles que j'ai pu croire, que bien loin qu'il ait pu donner atteinte à la vérité de l'attraction, & renverser l'Astronomie physique, me paroît au contraire demeurer dans toute sa vigueur, & voir des forces pour aller encore bien loin, & cela sans avoir dit, à beaucoup près, tout ce qu'on peut dire sur cette matière, à laquelle je désirerois qu'on prêtât une prévention toute l'attention qu'il faut pour la bien entendre.

A D D I T I O N.

JE me suis borné à démontrer que la loi de l'attraction, par rapport à la distance, ne peut être exprimée que par un terme, & non pas deux ou plusieurs termes; que par conséquent l'expression que M. Clairaut a voulu substituer à la loi du carré des distances, n'est qu'une supposition qui renferme une contradiction, c'est-là le seul point auquel je me suis attaché; mais comme il paroît par sa réponse qu'il ne m'a pas assez entendu (*d*), je vais tâcher de rendre mes raisons plus intelligibles en les traduisant en calcul, ce fera la seule réplique que je ferai à sa réponse.

(*d*) Voyez les Mémoires de l'Académie des Sciences, année 1745, pages 493, 529, 551, 577 & 580.

La loi de l'attraction, par rapport à la distance, ne peut pas être exprimée par deux termes.

I.^{re} DÉMONSTRATION.

SUPPOSONS que $\frac{1}{x^n} \pm \frac{1}{x^m}$ représente l'effet de cette force par rapport à la distance x , ou, ce qui revient au même, supposons que $\frac{1}{x^n} \pm \frac{1}{x^m}$ qui représente la force accélératrice, soit égale à une quantité donnée A pour une certaine distance; en résolvant cette équation, la racine x , sera ou imaginaire, ou bien elle aura deux valeurs différentes: donc à différentes distances l'attraction seroit la même, ce qui est absurde: donc la loi de l'attraction, par rapport à la distance, ne peut pas être exprimée par deux termes. *Ce qu'il falloit démontrer.*

II.^{me} DÉMONSTRATION.

LA même expression $\frac{1}{x^n} \pm \frac{1}{x^m}$ si x devient très-grand, pourra se réduire à $\frac{1}{x^n}$, & si x devient très-petit, elle se réduira à $\pm \frac{1}{x^m}$, de sorte que si $\frac{1}{x^n} \pm \frac{1}{x^m} = \frac{1}{x^r}$ l'exposant n doit être un nombre compris entre 2 & 4, cependant ce même exposant n doit nécessairement renfermer x , puisque la quantité d'attraction doit, de façon ou d'autre, être mesurée par la distance; cette expression prendra donc alors une forme comme $\frac{1}{x^n} \pm \frac{1}{x^m} = \frac{1}{x^r}$, ou $= \frac{1}{x+r}$; donc une quantité qui doit être néces-

138 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

fairement un nombre compris entre 2 & 4, pourroit cependant devenir infinie, ce qui est absurde ; donc l'attraction ne peut pas être exprimée par deux termes. *Ce qu'il falloit démontrer.*

On voit que les démonstrations seroient les mêmes contre toutes les expressions possibles qui seroient composées de plusieurs termes ; donc la loi d'attraction ne peut être exprimée que par un seul terme.

SECONDE ADDITION.

JE ne voulois rien ajouter à ce que j'ai dit au sujet de la loi de l'attraction, ni faire aucune réponse au nouvel écrit de M. Clairaut (e) : mais comme je crois qu'il est utile pour les Sciences, d'établir d'une manière certaine la proposition que j'ai avancée, savoir, que la loi de l'attraction, & même toute autre loi physique, ne peut jamais être exprimée que par un seul terme, & qu'une nouvelle vérité de cette espèce, peut prévenir un grand nombre d'erreurs & de fausses applications dans les Sciences Physico-mathématiques ; j'ai cherché plusieurs moyens de la démontrer.

On a vu dans mon Mémoire les raisons métaphysiques, par lesquelles j'établis que la mesure d'une qualité physique & générale dans la Nature est toujours simple ; que la loi qui représente cette mesure, ne peut donc jamais être composée ; qu'elle n'est réellement que l'expression de

(e) Voyez les Mémoires de l'Académie des Sciences, année 1745, pages 577 & 578.

l'effet simple d'une qualité simple; que l'on ne peut donc exprimer cette loi par deux termes, parce qu'une qualité qui est une, ne peut jamais avoir deux mesures. Ensuite, *dans l'addition à ce Mémoire*, j'ai prouvé démonstrativement cette même vérité par la réduction à l'absurde & par le calcul; ma démonstration est vraie, car il est certain en général, que si l'on exprime la loi de l'attraction par une fonction de la distance, & que cette fonction soit composée de deux ou plusieurs termes, comme $\frac{1}{x^m} \pm \frac{1}{x^n} \pm \frac{1}{x^r}$, &c. & que l'on égale cette fonction à une quantité constante A pour une certaine distance, il est certain, dis-je, qu'en résolvant cette équation, la racine x aura des valeurs imaginaires dans tous les cas, & aussi des valeurs réelles, différentes dans presque tous les cas, & que ce n'est que dans quelques cas, comme dans celui de $\frac{1}{x^2} + \frac{1}{x^4} = A$, où il y aura deux racines réelles égales, dont l'une sera positive & l'autre négative; cette exception particulière ne détruit donc pas la vérité de ma démonstration, qui est pour une fonction quelconque; car si en général l'expression de la loi d'attraction est $\frac{1}{xx} + mx^n$, l'exposant n ne peut pas être négatif & plus grand que 2, puisqu'alors la pesanteur deviendrait infinie dans le point de contact; l'exposant n est donc nécessairement positif, & le coefficient m doit être négatif pour faire avancer l'apogée de la Lune; par conséquent le cas particulier $\frac{1}{xx} + \frac{1}{x^4}$ ne peut jamais représenter la loi de la pesanteur: & si on se

140 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

permet une fois d'exprimer cette loi par une fonction de deux termes, pourquoi le second de ces termes, seroit-il nécessairement positif! il y a, comme l'on voit, beaucoup de raisons pour que cela ne soit pas, & aucune raison pour que cela soit.

Dès le temps que M. Clairaut proposa pour la première fois de changer la loi de l'attraction & d'y ajouter un terme, j'avois senti l'absurdité qui résultoit de cette supposition, & j'avois fait mes efforts pour la faire sentir aux autres; mais j'ai depuis trouvé une nouvelle manière de la démontrer, qui ne laissera, à ce que j'espère, aucun doute sur ce sujet important: voici mon raisonnement que j'ai abrégé autant qu'il m'a été possible.

Si la loi de l'attraction, ou telle autre loi physique que l'on voudra, pouvoit être exprimée par deux ou plusieurs termes, le premier terme étant, par exemple, $\frac{1}{xx}$, il seroit nécessaire que le second terme eût un coefficient indéterminé, & qu'il fût, par exemple, $\frac{1}{mx^4}$; & de même si cette loi étoit exprimée par trois termes, il y auroit deux coefficients indéterminés, l'un au second, & l'autre au troisième terme, &c. dès-lors cette loi d'attraction qui seroit exprimée par deux termes $\frac{1}{xx} + \frac{1}{mx^4}$, renfermeroit donc une quantité m qui entreroit nécessairement dans la mesure de la force.

Or je demande ce que c'est que ce coefficient m , il est clair qu'il ne dépend ni de la masse, ni de la distance;

que ni l'une ni l'autre ne peuvent jamais donner sa valeur, comment peut-on donc supposer qu'il y ait en effet une telle quantité physique ! existe-t-il dans la Nature un coefficient comme un 4, un 5, un 6, &c. & n'y a-t-il pas de l'absurdité à supposer qu'un nombre puisse exister réellement ou qu'un coefficient puisse être une qualité essentielle à la matière ! il faudroit pour cela qu'il y eût dans la Nature des phénomènes purement numériques & du même genre que ce coefficient m , sans cela il est impossible d'en déterminer la valeur, puisqu'une quantité quelconque ne peut jamais être mesurée que par une autre quantité de même genre ; il faut donc que M. Clairaut commence par nous prouver que les nombres sont des êtres réels actuellement existans dans la Nature, ou que les coefficients sont des qualités physiques s'il veut que nous convenions avec lui que la loi d'attraction, ou toute autre loi physique, puisse être exprimée par deux ou plusieurs termes.

Si l'on veut une démonstration plus particulière, je crois qu'on peut en donner une qui sera à la portée de tout le monde, c'est que la loi de la raison inverse du quarré de la distance convient également à une sphère & à toutes les particules de matière dont cette sphère est composée. Le globe de la Terre exerce son attraction dans la raison inverse du quarré de la distance ; & toutes les particules de matière dont ce globe est composé, exercent aussi leur attraction dans cette même raison, comme Newton l'a démontré : mais si l'on exprime cette loi de l'attraction d'une sphère

INTRODUCTION À L'HISTOIRE

deux termes , la loi de l'attraction des particules qui posent cette sphère , ne fera point la même que celle de la sphère ; par conséquent cette loi composée de deux termes , ne fera pas générale , ou plutôt ne fera jamais la loi de la Nature.

Les raisons métaphysiques , mathématiques & physiques s'accordent donc toutes à prouver que la loi de l'attraction ne peut être exprimée que par un seul terme , & jamais par deux ou plusieurs termes , c'est la proposition que j'ai avancée & que j'avois à démontrer.





INTRODUCTION À L'HISTOIRE DES MINÉRAUX.

PARTIE EXPÉRIMENTALE.

DEPUIS vingt-cinq ans que j'ai jeté sur le papier mes idées sur la théorie de la Terre, & sur la nature des matières minérales dont le globe est principalement composé, j'ai eu la satisfaction de voir cette théorie confirmée par le témoignage unanime des Navigateurs, & par de nouvelles observations que j'ai eu soin de recueillir; il m'est aussi venu dans ce long espace de temps quelques pensées neuves, dont j'ai cherché à constater la valeur & la réalité par des expériences; de nouveaux faits acquis par ces expériences, des rapports plus ou moins éloignés, tirés de ces mêmes faits, des réflexions en conséquence; le tout lié à mon système général, & dirigé par une vue constante vers les grands objets de la Nature, voilà ce que je crois devoir présenter aujourd'hui à mes Lecteurs; sur-tout à ceux qui, m'ayant honoré de leur suffrage, aiment assez l'Histoire naturelle, pour chercher avec moi les moyens de l'étendre & de l'approfondir.

Je commencerai par la partie expérimentale de mon travail, parce que c'est sur les résultats de mes expériences

que j'ai fondé tous mes raisonnemens, & que les idées même les plus conjecturales & qui pourroient paroître trop hasardées, ne laissent pas d'y tenir par des rapports qui seront plus ou moins sensibles à des yeux plus ou moins attentifs, plus ou moins exercés, mais qui n'échapperont pas à l'esprit de ceux qui savent évaluer la force des inductions, & apprécier la valeur des analogies.

Et comme il s'est écoulé bien des années depuis que j'ai commencé de publier mon ouvrage sur l'Histoire naturelle, & que le nombre des volumes s'est beaucoup augmenté, j'ai cru que pour ne pas rendre mon livre trop à charge au public, je devois m'interdire la liberté d'en donner une nouvelle édition corrigée & augmentée; aussi dans le grand nombre de réimpressions qui se sont faites de cet ouvrage, il n'y a pas eu un seul mot de changé. Pour ne pas rendre aujourd'hui toutes ces éditions superflues, j'ai pris le parti de mettre en deux ou trois volumes de supplément, les corrections, additions, développemens & explications que j'ai jugées nécessaires à l'intelligence des sujets que j'ai traités. Ces supplémens contiendront beaucoup de choses nouvelles & d'autres plus anciennes, dont quelques-unes ont été imprimées, soit dans les Mémoires de l'Académie des Sciences, soit ailleurs, je les ai divisés par parties relatives aux différens objets de l'histoire de la Nature, & j'en ai formé plusieurs Mémoires qui peuvent être lûs indépendamment les uns des autres, mais que j'ai seulement rapprochés selon l'ordre des matières.

PREMIER

PREMIER MÉMOIRE.

*Expériences sur le progrès de la chaleur dans
les corps.*

J'AI fait faire dix boulets de fer forgé & battu :

	pouces
Le premier d'un demi-pouce de diamètre.....	$\frac{1}{2}$.
Le second d'un pouce.....	1.
Le troisième d'un pouce & demi.....	$1 \frac{1}{2}$.
Le quatrième de deux pouces.....	2.
Le cinquième de deux pouces & demi.....	$2 \frac{1}{2}$.
Le sixième de trois pouces.....	3.
Le septième de trois pouces & demi.....	$3 \frac{1}{2}$.
Le huitième de quatre pouces.....	4.
Le neuvième de quatre pouces & demi.....	$4 \frac{1}{2}$.
Le dixième de cinq pouces.....	5.

Ce fer venoit de la forge de Chameçon près Châtillon-sur-Seine, & comme tous les boulets ont été faits du fer de cette même forge, leurs poids se sont trouvés à très-peu-près proportionnels aux volumes.

Le boulet d'un-demi pouce pefoit..... 190 grains,
ou 2 gros 46 grains.

Le boulet d'un pouce pefoit..... 1522 grains,
ou 2 onces 5 gros 10 grains.

Supplément. Tome I.

. T

146 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

Le boulet d'un pouce & demi pefoit 5136 grains,
ou 8 onces 7 gros 24 grains.

Le boulet de deux pouces pefoit 12173 grains,
ou 1 livre 5 onces 1 gros 5 grains.

Le boulet de deux pouces & demi pefoit . . . 23781 grains,
ou 2 livres 9 onces 2 gros 21 grains.

Le boulet de trois pouces pefoit 41085 grains,
ou 4 livres 7 onces 2 gros 45 grains.

Le boulet de trois pouces & demi pefoit . . . 65254 grains,
ou 7 livres 1 once 2 gros 22 grains.

Le boulet de quatre pouces 97388 grains,
ou 10 livres 9 onces 44 grains.

Le boulet de quatre pouces & demi pefoit 138179 grains,
ou 14 livres 15 onces 7 gros 11 grains.

Le boulet de cinq pouces pefoit 190211 grains,
ou 20 livres 10 onces 1 gros 59 grains.

Tous ces poids ont été pris juſte avec de très-bonnes balances, en faiſant limer peu-à-peu ceux des boulets qui ſe ſont trouvés un peu trop forts.

Avant de rapporter les expériences, j'observerai :

1.^o Que pendant tout le temps qu'on les a faites, le thermomètre expoſé à l'air libre étoit à la congélation ou à quelques degrés au-deſſous (*a*) ; mais qu'on a laiffé refroidir les boulets dans une cave où le thermomètre étoit à peu près à dix degrés au-deſſus de la congélation,

(*a*) Diviſion de Reaumur.

c'est-à-dire au degré de la température des caves de l'Observatoire ; & c'est ce degré que je prends ici pour celui de la température actuelle de la Terre.

2.^o J'ai cherché à saisir deux instans dans le refroidissement , le premier où les boulets cessoient de brûler, c'est-à-dire, le moment où on pouvoit les toucher & les tenir avec la main , pendant une seconde, sans se brûler ; le second temps de ce refroidissement étoit celui où les boulets se sont trouvés refroidis jusqu'au point de la température actuelle, c'est-à-dire , à 10 degrés au-dessus de la congélation. Et pour connoître le moment de ce refroidissement jusqu'à la température actuelle , on s'est servi d'autres boulets de comparaison de même matière & de mêmes diamètres qui n'avoient pas été chauffés, & que l'on touchoit en même temps que ceux qui avoient été chauffés. Par cet attouchement immédiat & simultané de la main ou des deux mains sur les deux boulets , on pouvoit juger assez bien du moment où ces boulets étoient également froids ; cette manière simple est non-seulement plus aisée que le thermomètre qu'il eût été difficile d'appliquer ici, mais elle est encore plus précise , parce qu'il ne s'agit que de juger de l'égalité & non pas de la proportion de la chaleur , & que nos sens sont meilleurs juges que les instrumens de tout ce qui est absolument égal ou parfaitement semblable. Au reste , il est plus aisé de reconnoître l'instant où les boulets cessent de brûler que celui où ils se sont refroidis à la température actuelle , parce qu'une sensation vive est toujours plus précise qu'une sensation

148 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

tempérée, attendu que la première nous affecte d'une manière plus forte.

3.^o Comme le plus ou le moins de poli ou de brut sur le même corps fait beaucoup à la sensation du toucher, & qu'un corps poli semble être plus froid s'il est froid, & plus chaud s'il est chaud, qu'un corps brut de même matière, quoiqu'ils le soient tous deux également, j'ai eu soin que les boulets froids fussent bruts & semblables à ceux qui avoient été chauffés dont la surface étoit semée de petites éminences produites par l'action du feu.

EXPÉRIENCES.

I.

LE boulet d'un demi-pouce a été chauffé à blanc en 2 minutes.
Il s'est refroidi au point de le tenir dans la main en 12 minutes.
Refroidi au point de la température actuelle en 39 minutes.

II.

LE boulet d'un pouce a été chauffé à blanc en 5 minutes $\frac{1}{2}$.
Il s'est refroidi au point de le tenir dans la main en 35 minutes $\frac{1}{2}$.
Refroidi au point de la température actuelle en 1 heure 33 minutes.

III.

LE boulet d'un pouce & demi a été chauffé à blanc en 9 minutes.
Il s'est refroidi au point de le tenir dans la main en 58 minutes.
Refroidi au point de la température actuelle en 2 heures 25 minutes.

IV.

LE boulet de 2 pouces a été chauffé à blanc en 13 minutes.
Il s'est refroidi au point de le tenir dans la main en 1 heure 20 minutes.
Refroidi au point de la température actuelle en 3 heures 16 minutes.

DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 149

V.

LE boulet de 2 pouces & demi a été chauffé à blanc en 16 minutes.
Il s'est refroidi au point de le tenir dans la main en 1 heure 42 min.
Refroidi au point de la température actuelle en 4 heures 30 minutes.

VI.

LE boulet de 3 pouces a été chauffé à blanc en 19 minutes $\frac{1}{2}$.
Il s'est refroidi au point de le tenir dans la main en 2 heures 7 min.
Refroidi au point de la température actuelle en 5 heures 8 minutes.

VII.

LE boulet de 3 pouces $\frac{1}{2}$ a été chauffé à blanc en 23 minutes $\frac{1}{2}$.
Il s'est refroidi au point de le tenir dans la main en 2 heures 36 minutes.
Refroidi au point de la température actuelle en 5 heures 56 minutes.

VIII.

LE boulet de 4 pouces a été chauffé à blanc en 27 minutes $\frac{1}{2}$.
Il s'est refroidi au point de le tenir dans la main en 3 heures 2 minutes.
Refroidi au point de la température actuelle en 6 heures 55 minutes.

IX.

LE boulet de 4 pouces $\frac{1}{2}$ a été chauffé à blanc en 31 minutes.
Il s'est refroidi au point de le tenir dans la main en 3 heures 25 min.
Refroidi au point de la température actuelle en 7 heures 46 minutes.

X.

LE boulet de 5 pouces a été chauffé à blanc en 34 minutes.
Il s'est refroidi au point de le tenir dans la main en 3 heures 52 min.
Refroidi au point de la température actuelle en 8 heures 42 minutes.

La différence la plus constante que l'on puisse prendre entre chacun des termes qui expriment le temps du refroidissement, depuis l'instant où l'on tire les boulets du feu, jusqu'à celui où on peut les toucher sans se brûler, se trouve

150 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

être de vingt-quatre minutes; car en supposant chaque terme augmenté de vingt-quatre, on aura

12', 36', 60', 84', 108', 132', 156', 180', 204', 228'.

Et la suite des temps réels de ces refroidissemens trouvés par les expériences précédentes, est

12', 35' $\frac{1}{2}$, 58', 80', 102', 127', 156', 182', 205', 232'.

Ce qui approche de la première autant que l'expérience peut approcher du calcul.

De même la différence la plus constante que l'on puisse prendre entre chacun des termes du refroidissement jusqu'à la température actuelle, se trouve être de 54 minutes; car en supposant chaque terme augmenté de 54, on aura 39', 93', 147', 201', 255', 309', 363', 417', 471', 525'.

Et la suite des temps réels de ce refroidissement, trouvés par les expériences précédentes, est

39', 93', 145', 196', 248', 308', 356', 415', 466', 522'.

Ce qui approche aussi beaucoup de la première suite supposée.

J'ai fait une seconde & une troisième fois les mêmes expériences sur les mêmes boulets; mais j'ai vu que je ne pouvois compter que sur les premières, parce que je me suis aperçu qu'à chaque fois qu'on chauffoit les boulets, ils perdoient considérablement de leur poids; car

Le boulet d'un demi-pouce après avoir été chauffé trois fois, avoit perdu environ la dix-huitième partie de son poids.

Le boulet d'un pouce après avoir été chauffé trois fois, avoit perdu environ la seizième partie de son poids.

DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 151

Le boulet d'un pouce & demi après avoir été chauffé trois fois, avoit perdu la quinzième partie de son poids.

Le boulet de deux pouces après avoir été chauffé trois fois, avoit perdu à peu-près la quatorzième partie de son poids.

Le boulet de deux pouces & demi après avoir été chauffé trois fois, avoit perdu à peu-près la treizième partie de son poids.

Le boulet de trois pouces après avoir été chauffé trois fois, avoit perdu à peu-près la treizième partie de son poids.

Le boulet de trois pouces & demi après avoir été chauffé trois fois, avoit perdu encore un peu plus de la treizième partie de son poids.

Le boulet de quatre pouces après avoir été chauffé trois fois, avoit perdu la douzième partie & demie de son poids.

Le boulet de quatre pouces & demi après avoir été chauffé trois fois, avoit perdu un peu plus de la douzième partie & demie de son poids.

Le boulet de cinq pouces après avoir été chauffé trois fois, avoit perdu à très-peu-près la douzième partie de son poids, car il pesoit avant d'avoir été chauffé, vingt livres dix onces un gros 59 grains^(a).

(a) Je n'ai pas eu occasion de faire les mêmes expériences sur des boulets de fonte de fer; mais M. de Montbeillard, Lieutenant-colonel du régiment Royal - Artillerie, m'a communiqué la note suivante qui y supplée parfaitement. On a pesé plusieurs boulets avant de les chauffer, qui se sont trouvés du poids de vingt-sept livres & plus. Après l'opération ils ont été réduits à vingt-quatre livres & un quart &

vingt-quatre livres & demie. On a vérifié sur une grande quantité de boulets, que plus on les a chauffés & plus ils ont augmenté de volume & diminué de poids; enfin sur quarante mille boulets chauffés & râpés pour les réduire au calibre des canons, on a perdu dix mille, c'est-à-dire, un quart, en sorte qu'à tous égards cette pratique est mauvaise.

INTRODUCTION À L'HISTOIRE

On voit que cette perte sur chacun des boulets est extrêmement considérable, & qu'elle paroît aller en augmentant à mesure que les boulets sont plus gros, ce qui vient, à ce que je présume, de ce que l'on est obligé d'appliquer le feu violent d'autant plus long-temps que les corps sont plus grands; mais en tout cette perte de poids, non-seulement est occasionnée par le détachement des parties de la surface qui se réduisent en scories, & qui tombent dans le feu; mais encore par une espèce de dessèchement ou de calcination intérieure qui diminue la pesanteur des parties constituantes du fer; en sorte qu'il paroît que le feu violent rend le fer spécifiquement plus léger à chaque fois qu'on le chauffe. Au reste j'ai trouvé par des expériences ultérieures, que cette diminution de pesanteur varie beaucoup selon la différente qualité du fer.

Ayant donc fait faire six nouveaux boulets depuis un demi-pouce jusqu'à trois pouces de diamètre, & du même poids que les premiers; j'ai trouvé les mêmes progressions tant pour l'entrée que pour la sortie de la chaleur, & je me suis assuré que le fer s'échauffe & se refroidit en effet comme je viens de l'exposer.

Un passage de Newton (b) a donné naissance à ces expériences.

Globus ferri candentis, digitum unum latus, calorem suum omnem spatio horæ unius in aëre consistens, vix amitteret. Globus autem major calorem diutius conservaret in ratione diametri,

(b) Princip. mathém. Lond. 1726, page 599.

propterea quòd superficies (ad cujus mensuram per contactum aëris ambientis refrigeratur) in illâ ratione minor est pro quantitate materiæ suæ calidæ inclusæ. Ideoque globus ferri candentis huic terræ æqualis, id est, pedes plus minus 40000000 latus, diebus totidem & idcirco annis 50000, vix refrigesceret. Suspicio tamen quòd duratio caloris ob causas latentes augeatur in minori ratione quàm eâ diametri; & optatam rationem veram per experimenta investigari.

Newton desiroit donc qu'on fit les expériences que je viens d'exposer, & je me suis déterminé à les tenter non-seulement parce que j'en avois besoin pour des vues semblables aux siennes, mais encore parce que j'ai cru m'apercevoir que ce grand homme pouvoit s'être trompé en disant que la durée de la chaleur devoit n'augmenter, par l'effet des causes cachées, qu'en *moindre* raison que celle du diamètre; il m'a paru au contraire en y réfléchissant que ces causes cachées ne pouvoient que rendre cette raison plus grande au lieu de la faire plus petite.

Il est certain, comme le dit Newton, qu'un globe plus grand conserveroit sa chaleur plus long-temps qu'un plus petit en raison du diamètre, si on supposoit ces globes composés d'une matière parfaitement perméable à la chaleur; en sorte que la sortie de la chaleur fût absolument libre, & que les particules ignées ne trouvassent aucun obstacle qui pût les arrêter ni changer le cours de leur direction: ce n'est que dans cette supposition mathématique, que la durée de la chaleur seroit en effet en raison du diamètre; mais les causes cachées, dont parle

Newton, & dont les principales sont les obstacles qui résultent de la perméabilité non absolue, imparfaite & inégale de toute matière solide, au lieu de diminuer le temps de la durée de la chaleur, doivent au contraire l'augmenter; cela m'a paru si clair, même avant d'avoir tenté mes expériences, que je serois porté à croire que Newton qui voyoit clair aussi jusque dans les choses même qu'il ne faisoit que soupçonner, n'est pas tombé dans cette erreur, & que le mot *minori ratione* au lieu de *majori*, n'est qu'une faute de sa main ou de celle d'un copiste, qui s'est glissée dans toutes les éditions de son ouvrage, du moins dans toutes celles que j'ai pu consulter: ma conjecture est d'autant mieux fondée que Newton paroît dire ailleurs précisément le contraire de ce qu'il dit ici; c'est dans la onzième question de son Traité d'Optique (d); « les corps d'un grand volume, dit-il, ne conservent-ils » pas plus long-temps. (Nota. *Ce mot PLUS LONG-TEMPS » ne peut signifier ici qu'en raison plus grande que celle du diamètre)* » leur chaleur parce que leurs parties s'échauffent réciproquement! & un corps vaste, dense & fixe étant une fois » échauffé au-delà d'un certain degré, ne peut-il pas jeter » de la lumière en telle abondance, que par l'émission & la » réaction de sa lumière, par les réflexions & les réfractions » de ses rayons au-dedans de ses pores, il devienne toujours » plus chaud jusqu'à ce qu'il parvienne à un certain degré. » de chaleur qui égale la chaleur du Soleil! & le Soleil & les

(d) Traduction de Coste.

Étoiles fixes , ne sont-ce pas de vastes terres violemment «
échauffées dont la chaleur se conserve par la grosseur de «
ces corps , & par l'action & la réaction réciproque entre «
eux & la lumière qu'ils jettent, leurs parties étant d'ailleurs «
empêchées de s'évaporer en fumée, non-seulement par «
leur fixité, mais encore par le vaste poids & la grande «
densité des atmosphères qui pesant de tous côtés, les «
compriment très-fortement & condensent les vapeurs & «
les exhalaisons qui s'élèvent de ces corps-là. »

Par ce passage, on voit que Newton, non-seulement est ici de mon avis sur la durée de la chaleur, qu'il suppose en raison plus grande que celle du diamètre, mais encore qu'il renchérit beaucoup sur cette augmentation, en disant qu'un grand corps, par cela même qu'il est grand, peut augmenter sa chaleur.

Quoi qu'il en soit, l'expérience a pleinement confirmé ma pensée. La durée de la chaleur ou, si l'on veut, le temps employé au refroidissement du fer n'est point en plus *petite*, mais en plus *grande* raison que celle du diamètre; il n'y a pour s'en assurer qu'à comparer les progressions suivantes.

D I A M È T R E S.

1, 2, 3, 4, 5, 6, 7, 8, 9, 10 demi-pouces.

Temps du premier refroidissement, supposés en raison du diamètre.

12', 24', 36', 48', 60', 72', 84', 96', 108', 120 minutes.

Temps réels de ce refroidissement, trouvés par l'expérience;

156 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

12', 35' $\frac{1}{2}$, 58', 80', 102', 127', 156', 182', 205', 232'.

Temps du second refroidissement, supposés en raison du diamètre.

39', 78', 117', 156', 195', 234', 273', 312', 351', 390'.

Temps réels de ce second refroidissement, trouvés par l'expérience;

39', 93', 145', 196', 248', 308', 356', 415', 466', 522'.

On voit, en comparant ces progressions terme à terme, que dans tous les cas la durée de la chaleur, non-seulement n'est pas en raison plus petite que celle du diamètre, (comme il est écrit dans Newton), mais qu'au contraire cette durée est en raison considérablement plus grande.

Le docteur Martine qui a fait un bon ouvrage sur les thermomètres, rapporte ce passage de Newton, & il dit, qu'il avoit commencé de faire quelques expériences qu'il se proposoit de pousser plus loin; qu'il croit que l'opinion de Newton est conforme à la vérité, & que les corps semblables conservent en effet la chaleur dans la proportion de leurs diamètres; mais que quant au doute que Newton forme, si dans les grands corps cette proportion n'est pas *moindre* que celle des diamètres, il ne le croit pas suffisamment fondé. Le docteur Martine avoit raison à cet égard; mais en même temps il avoit tort de croire d'après Newton, que tous les corps semblables solides ou fluides, conservent leur chaleur en raison de leurs diamètres; il rapporte à la vérité des expériences faites avec de l'eau dans des vases de porcelaine, par lesquelles

il trouve que les temps du refroidissement de l'eau sont presque proportionnels aux diamètres des vases qui la contiennent ; mais nous venons de voir que c'est par cette raison même que dans les corps solides la chose se passe différemment , car l'eau doit être regardée comme une matière presque entièrement perméable à la chaleur , puisque c'est un fluide homogène & qu'aucunes de ses parties ne peuvent faire obstacle à la circulation de la chaleur : ainsi , quoique les expériences du docteur Martine donnent à peu-près la raison du diamètre pour le refroidissement de l'eau , on ne doit en rien conclure pour le refroidissement des corps solides.

Maintenant , si l'on vouloit chercher avec Newton , combien il faudroit de temps à un globe gros comme la Terre pour se refroidir , on trouveroit , d'après les expériences précédentes , qu'au lieu de cinquante mille ans qu'il assigne pour le temps du refroidissement de la Terre jusqu'à la température actuelle , il faudroit déjà quarante-deux mille neuf cents soixante-quatre ans & deux cents vingt-un jours pour la refroidir , seulement jusqu'au point où elle cesseroit de brûler , & quatre-vingt-seize mille six cents soixante-dix ans & cent trente-deux jours pour la refroidir à la température actuelle.

Car la suite des diamètres des globes étant

1, 2, 3, 4, 5 *N* demi-pouces ,
celle des temps du refroidissement jusqu'à pouvoir toucher
les globes sans se brûler , sera

158 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

12, 36, 60, 84, 108. 24 $N-12$ minutes:
Et le diamètre de la Terre étant de 2865 lieues, de 25
au degré, ou de. 6537930 toises de 6 pieds.

En faisant la lieue de. 2282 toises,
ou de. 39227580 pieds,
ou de. 941461920 demi-pouces:
Nous avons $N=$ 941461920 demi-pouces:

Et $24 N-12=22595086068$ minutes, c'est-à-
dire quarante-deux mille neuf cents soixante-quatre ans
& deux cents vingt-un jours pour le temps nécessaire au
refroidissement d'un globe gros comme la Terre, seulement
jusqu'au point de pouvoir le toucher sans se brûler.

Et de même la suite des temps du refroidissement
jusqu'à la température actuelle, sera

39', 93', 147', 201', 255'. 54 $N-15$ '.

Et comme N est toujours $= 941461920$ demi-pouces,
nous aurons $54 N-15=50838943662$ minutes, c'est-
à-dire, quatre-vingt-seize mille six cents soixante-dix ans
& cent trente-deux jours pour le temps nécessaire au refroi-
dissement d'un globe gros comme la Terre au point de
la température actuelle.

Seulement on pourroit croire que celui du refroidisse-
ment de la Terre devrait encore être considérablement
augmenté, parce que l'on imagine que le refroidissement ne
s'opère que par le contact de l'air, & qu'il y a une grande
différence entre le temps du refroidissement dans l'air &

le temps du refroidissement dans le vide ; & comme l'on doit supposer que la terre & l'air se feroient en même temps refroidis dans le vide, on dira qu'il faut faire état de ce surplus de temps ; mais il est aisé de faire voir que cette différence est très-peu considérable, car quoique la densité du milieu dans lequel un corps se refroidit, fasse quelque chose sur la durée du refroidissement ; cet effet est bien moindre qu'on ne pourroit l'imaginer, puisque dans le mercure qui est onze mille fois plus dense que l'air, il ne faut pour refroidir les corps qu'on y plonge qu'environ neuf fois autant de temps qu'il en faut pour produire le même refroidissement dans l'air.

La principale cause du refroidissement n'est donc pas le contact du milieu ambiant, mais la force expansive qui anime les parties de la chaleur & du feu, qui les chasse hors des corps où elles résident, & les pousse directement du centre à la circonférence.

En comparant, dans les expériences précédentes, les temps employés à chauffer les globes de fer, avec les temps nécessaires pour les refroidir ; on verra qu'il faut environ la sixième partie & demie du temps pour les chauffer à blanc, de ce qu'il en faut pour les refroidir au point de pouvoir les tenir à la main, & environ la quinzième partie & demie du temps qu'il faut pour les refroidir au point de la température actuelle (e) ; en sorte

(e) *Nota.* Le boulet d'un pouce & celui d'un demi-pouce sur-tout, ont été chauffés en bien moins de

temps, & ne suivent point cette proportion de quinze & demi à un, & c'est par la raison qu'étant très-

qu'il y a encore une très-grande correction à faire dans le texte de Newton, sur l'estime qu'il fait de la chaleur que le Soleil a communiquée à la Comète de 1680 ; car cette Comète n'ayant été exposée à la violente chaleur du Soleil que pendant un petit temps, elle n'a pu la recevoir qu'en proportion de ce temps, & non pas en entier comme Newton paroît le supposer dans le passage que je vais rapporter :

Est calor Solis ut radiorum densitas, hoc est reciprocè ut quadratum distantiae locorum à Sole. Ideoque cum distantia cometæ a centro Solis decemb. 8. ubi in perihelio versabatur, esset ad distantiam terræ a centro Solis ut 6 ad 1000 circiter, calor Solis apud cometam eo tempore erat ad calorem Solis æstivi apud nos ut 1000000 ad 36, seu 28000 ad 1. Sed calor aquæ ebullientis est quasi triplo major quàm calor quem terra arida concipit ad æstivum Solem ut expertus sum, &c. Calor ferri candentis (si rectè convector) quasi triplò vel quadruplò major quàm calor aquæ ebullientis; ideoque calor quem terra arida apud Cometam in perihelio versantem ex radiis solaribus concipere possèt, quasi 2000 vicibus major quàm calor ferri candentis. Tanto autem calore vapores & exhalationes, omnisque materia volatilis statim consumi ac dissipari debuissent.

Cometa igitur in perihelio suo calorem immensum ad Solem concepit & calorem illum diutissimè conservare potest.

petits & placés dans un grand feu, la chaleur les pénétroit, pour ainsi dire, tout-à-coup; mais à commencer par les boulets d'un pouce

& demi de diamètre, la proportion que j'établis ici se trouve assez exacte pour qu'on puisse y compter,

Je

Je remarquerai d'abord, que Newton fait ici la chaleur du fer rougi beaucoup moindre qu'elle n'est en effet, & qu'il le dit lui-même dans un Mémoire qui a pour titre, *Échelle de la chaleur*, & qu'il a publié dans les Transactions philosophiques de 1701, c'est-à-dire, plusieurs années après la publication de son *Livre des Principes*. On voit dans ce Mémoire qui est excellent, & qui renferme le germe de toutes les idées sur lesquelles on a depuis construit les thermomètres; on y voit, dis-je, que Newton après des expériences très-exactes, fait la chaleur de l'eau bouillante trois fois plus grande que celle du soleil d'été, celle de l'étain fondant six fois plus grande, celle du plomb fondant huit fois plus grande, celle du régule fondant douze fois plus grande, & celle d'un feu de cheminée ordinaire, seize ou dix-sept fois plus grande que celle du soleil d'été; & de-là on ne peut s'empêcher de conclure que la chaleur du fer rougi à blanc ne soit encore bien plus grande, puisqu'il faut un feu constamment animé par le soufflet pour chauffer le fer à ce point. Newton paroît lui-même le sentir, & donner à entendre que cette chaleur du fer rougi, paroît être sept ou huit fois plus grande que celle de l'eau bouillante; ainsi il faut, suivant Newton lui-même, changer trois mots au passage précédent, & lire, *calor ferri candentis est quasi triplo (septuplo) vel quadruplo (octuplo) major quàm calor aquæ ebullientis; ideoque calor apud Cometam in perihelio versantem quasi 2000 (1000) vicibus major quàm calor ferri candentis*. Cela diminue de moitié la chaleur de cette Comète, comparée à celle du fer rougi à blanc.

162 *INTRODUCTION À L'HISTOIRE*

Mais cette diminution qui n'est que relative , n'est rien en elle-même ni rien en comparaison de la diminution réelle & très-grande qui résulte de notre première considération , il faudroit pour que la Comète eût reçu cette chaleur mille fois plus grande que celle du fer rougi qu'elle eût séjourné pendant un temps très-long dans le voisinage du Soleil , au lieu qu'elle n'a fait que passer très-rapidement, sur-tout à la plus petite distance , sur laquelle seule néanmoins Newton établit son calcul de comparaison. Elle étoit le 8 décembre 1680 à $\frac{6}{1000}$ de la distance de la Terre au centre du Soleil ; mais la veille ou le lendemain , c'est-à-dire vingt-quatre heures avant & vingt-quatre heures après , elle étoit déjà à une distance six fois plus grande , & où la chaleur étoit par conséquent trente-six fois moindre.

Si l'on vouloit donc connoître la quantité de cette chaleur communiquée à la Comète par le Soleil , voici comment on pourroit faire cette estimation assez juste , & en faire en même temps la comparaison avec celle du fer ardent , au moyen de mes expériences.

Nous supposerons comme un fait que cette Comète a



DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 163

bas de son périhélie à cette même distance; & supposant aussi son mouvement uniforme, on verra que la Comète étant au point le plus bas de son périhélie, c'est-à-dire, à $\frac{6}{1000}$ de distance de la Terre au Soleil, la chaleur qu'elle a reçue dans ce moment étoit vingt-sept mille sept cents soixante-seize fois plus grande que celle que reçoit la Terre: en donnant à ce moment une durée de 80 minutes, savoir, 40 minutes en descendant, & 40 minutes en montant, on aura:

À 6 de distance 27776 de chaleur pendant 80 minutes.

À 7 de distance 20408 de chaleur aussi pendant 80 min.

À 8 de distance 15625 de chaleur toujours pendant 80', & ainsi de suite jusqu'à la distance 1000 où la chaleur est 1. En sommant toutes les chaleurs à chaque distance, on trouvera 363410 pour le total de la chaleur que la Comète a reçue du Soleil, tant en descendant qu'en remontant, qu'il faut multiplier par le temps, c'est-à-dire, par $\frac{4}{3}$ d'heure; on aura donc 484547 qu'on divisera par 2000 qui représente la chaleur totale que la Terre a reçue dans ce même temps de 1332 heures, puisque la distance est toujours 1000, & la chaleur toujours = 1; ainsi l'on aura $242 \frac{547}{2000}$ pour la chaleur que la Comète a reçue de plus que la Terre pendant tout le temps de son périhélie, au lieu de 28000 comme Newton le suppose, parce qu'il ne prend que le point extrême, & ne fait nulle attention à la très-petite durée du temps.

Et encore faudroit-il diminuer cette chaleur $242 \frac{547}{2000}$, parce que la Comète parcourroit, par son accélération,

INTRODUCTION À L'HISTOIRE

d'autant plus de chemin dans le même temps qu'elle étoit plus près du Soleil.

Mais en négligeant cette diminution, & en admettant que la Comète a en effet reçu une chaleur à peu-près deux cents quarante-deux fois plus grande que celle de notre Soleil d'été, & par conséquent $17\frac{2}{3}$ fois plus grande que celle du fer ardent, suivant l'estime de Newton, ou seulement dix fois plus grande suivant la correction qu'il faut faire à cette estime; on doit supposer que pour donner une chaleur dix fois plus grande que celle du fer rougi, il faudroit dix fois plus de temps, c'est-à-dire, 13320 heures, au lieu de 1332. Par conséquent on peut comparer à la Comète un globe de fer qu'on auroit chauffé à un feu de forge pendant 13320 heures pour pouvoir le rougir à blanc.

Or, on voit par mes expériences, que la suite des temps nécessaires pour chauffer des globes dont les diamètres croissent, comme

1, 2, 3, 4, 5. n demi-pouces,
est à très-peu près

$2', 5'\frac{1}{2}, 9', 12'\frac{1}{2}, 16' \frac{7n-3}{2}$ minutes.

On aura donc $\frac{7n-3}{2} = 769200$ minutes.

D'où l'on tirera $n = 228342$ demi-pouces.

Ainsi avec le feu de forge, on ne pourroit chauffer à blanc en 799200 minutes ou 13320 heures, qu'un globe dont le diamètre seroit de 228342 demi-pouces, & par conséquent il faudroit pour que toute la masse de la Comète soit échauffée au point du fer rougi à blanc, pendant le

peu de temps qu'elle a été exposée aux ardeurs du Soleil, qu'elle n'eût eu que 228342 demi-pouces de diamètre, & supposer encore qu'elle eût été frappée de tous côtés, & en même temps par la lumière du Soleil. D'où il résulte que si on la suppose plus grande, il faut nécessairement supposer plus de temps dans la même raison de n à $\frac{7^n-3}{2}$; en sorte, par exemple, que si l'on veut supposer la Comète égale à la Terre, on aura $n = 941461920$ demi-pouces, & $\frac{7^n-3}{2} = 3295116718$ minutes, c'est-à-dire, qu'au lieu de 13320 heures, il en faudroit 54918612, ou si l'on veut, au lieu d'un an 190 jours, il faudroit 6269 ans pour chauffer à blanc un globe gros comme la Terre; & par la même raison, il faudroit que la Comète, au lieu de n'avoir séjourné que 1332 heures ou 55 jours 12 heures dans tout son périhélie, y eût demeuré pendant 392 ans. Ainsi les Comètes, lorsqu'elles approchent du Soleil, ne reçoivent pas une chaleur immense, ni très-long-temps durable, comme le dit Newton, & comme on seroit porté à le croire à la première vue; leur séjour est si court dans le voisinage de cet astre, que leur masse n'a pas le temps de s'échauffer, & qu'il n'y a guère que la partie de la surface, exposée au Soleil, qui soit brûlée par ces instans de chaleur extrême, laquelle en calcinant & volatilisant la matière de cette surface, la chasse au-dehors en vapeurs & en poussière du côté opposé au Soleil; & ce qu'on appelle *la queue d'une Comète*, n'est autre chose que la lumière même du Soleil rendue

1 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

sensible, comme dans une chambre obscure, par ces atomes que la chaleur pousse d'autant plus loin qu'elle est plus violente.

Mais une autre considération bien différente de celle-ci & encore plus importante, c'est que pour appliquer le résultat de nos expériences & de notre calcul à la Comète & à la Terre, il faut les supposer composées de matières qui demanderoient autant de temps que le fer pour se refroidir ; tandis que dans le réel, les matières principales dont le globe terrestre est composé, telles que les glaises, les grès, les pierres, &c. doivent se refroidir en bien moins de temps que le fer.

Pour me satisfaire sur cet objet, j'ai fait faire des globes de glaise & de grès, & les ayant fait chauffer à la même forge jusqu'à les faire rougir à blanc, j'ai trouvé que les boulets de glaise de deux pouces se sont refroidis au point de pouvoir les tenir dans la main en trente-huit minutes, ceux de deux pouces & demi en quarante-huit minutes, & ceux de trois pouces en soixante minutes, ce qui étant comparé avec le temps du refroidissement des boulets de fer de ces mêmes diamètres de deux pouces, deux pouces & demi & trois pouces, donne les rapports de 38 à 80 pour deux pouces, 48 à 102 pour deux pouces & demi, & 60 à 127 pour trois pouces, ce qui fait un peu moins de 1 à 2 ; en sorte que pour le refroidissement de la glaise, il ne faut pas la moitié du temps qu'il faut pour celui du fer.

J'ai trouvé de même que les globes de grès de deux

DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 167

pouces se sont refroidis au point de les tenir dans la main en quarante-cinq minutes, ceux de deux pouces & demi en cinquante-huit minutes, & ceux de trois pouces en soixante-quinze minutes; ce qui étant comparé avec le temps du refroidissement des boulets de fer de ces mêmes diamètres, donne les rapports de 46 à 80 pour deux pouces, de 58 à 102 pour deux pouces & demi, & de 75 à 127 pour trois pouces, ce qui fait à très-peu près la raison de 9 à 5; en sorte que pour le refroidissement du grès, il faut plus de la moitié du temps qu'il faut pour celui du fer.

J'observerai au sujet de ces expériences, que les globes de glaise chauffés à feu blanc, ont perdu de leur pesanteur encore plus que les boulets de fer, & jusqu'à la neuvième ou dixième partie de leur poids; au lieu que le grès chauffé au même feu, ne perd presque rien du tout de son poids, quoique toute la surface se couvre d'émail & se réduise en verre. Comme ce petit fait m'a paru singulier, j'ai répété l'expérience plusieurs fois, en faisant même pousser le feu & le continuer plus long-temps que pour le fer; & quoiqu'il ne fallût guère que le tiers du temps pour rougir le grès, de ce qu'il en falloit pour rougir le fer; je l'ai tenu à ce feu le double & le triple du temps, pour voir s'il perdrait davantage, & je n'ai trouvé que de très-légères diminutions; car le globe de deux pouces, chauffé pendant huit minutes, qui pesoit sept onces deux gros trente grains avant d'être mis au feu, n'a perdu que quarante-un grains, ce qui ne fait pas la centième partie de son poids; celui

INTRODUCTION À L'HISTOIRE

deux pouces & demi, qui pesoit quatorze onces deux huit grains, ayant été chauffé pendant douze minutes, perdu que la cent cinquante-quatrième partie de son poids; & celui de trois pouces qui pesoit vingt-quatre onces cinq gros treize grains, ayant été chauffé pendant huit minutes, c'est-à-dire, à peu-près autant que le premier, n'a perdu que soixante-dix-huit grains, ce qui ne fait que la cent quatre-vingt-unième partie de son poids. Ces pertes sont si petites qu'on pourroit les regarder comme nulles, & assurer en général que le grès pur ne perd rien de sa pesanteur au feu; car il m'a paru que ces petites diminutions que je viens de rapporter, ont été occasionnées par les parties ferrugineuses qui se sont trouvées dans ces grès, & qui ont été en partie détruites par le feu.

Une chose plus générale & qui mérite bien d'être remarquée, c'est que les durées de la chaleur dans différentes matières exposées au même feu pendant un temps égal, sont toujours dans la même proportion, soit que le degré de chaleur soit plus grand ou plus petit; en sorte, par exemple, que si on chauffe le fer, le grès & la glaise à un feu violent, & tel qu'il faille quatre-vingts minutes pour refroidir le fer au point de pouvoir le toucher, quarante-six minutes pour refroidir le grès au même point, & trente-huit pour refroidir la glaise; & qu'à une chaleur moindre il ne faille, par exemple, que dix-huit minutes pour refroidir le fer à ce même point de pouvoir le toucher avec la main, il ne faudra proportionnellement qu'un peu plus de dix minutes pour refroidir le grès, & environ

DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 169
environ huit minutes & demie pour refroidir la glaise à
ce même point.

J'ai fait de semblables expériences sur des globes de
marbre, de pierre, de plomb & d'étain, à une chaleur
telle seulement que l'étain commençoit à fondre, & j'ai
trouvé que le fer se refroidissant en dix-huit minutes au
point de pouvoir le tenir à la main, le marbre se refroidit
au même point en douze minutes, la pierre en onze, le
plomb en neuf, & l'étain en huit minutes.

Ce n'est donc pas proportionnellement à leur densité,
comme on le croit vulgairement (*f*), que les corps
reçoivent & perdent plus ou moins vite la chaleur; mais
dans un rapport bien différent & qui est en raison inverse
de leur solidité, c'est-à-dire, de leur plus ou moins
grande *non fluidité*; en sorte qu'avec la même chaleur il
faut moins de temps pour échauffer ou refroidir le fluide
le plus dense, qu'il n'en faut pour échauffer ou refroidir
au même degré le solide le moins dense. Je donnerai
dans les Mémoires suivans le développement entier de ce
principe duquel dépend toute la théorie du progrès de la
chaleur: mais pour que mon assertion ne paroisse pas
vaine, voici en peu de mots le fondement de cette
théorie.

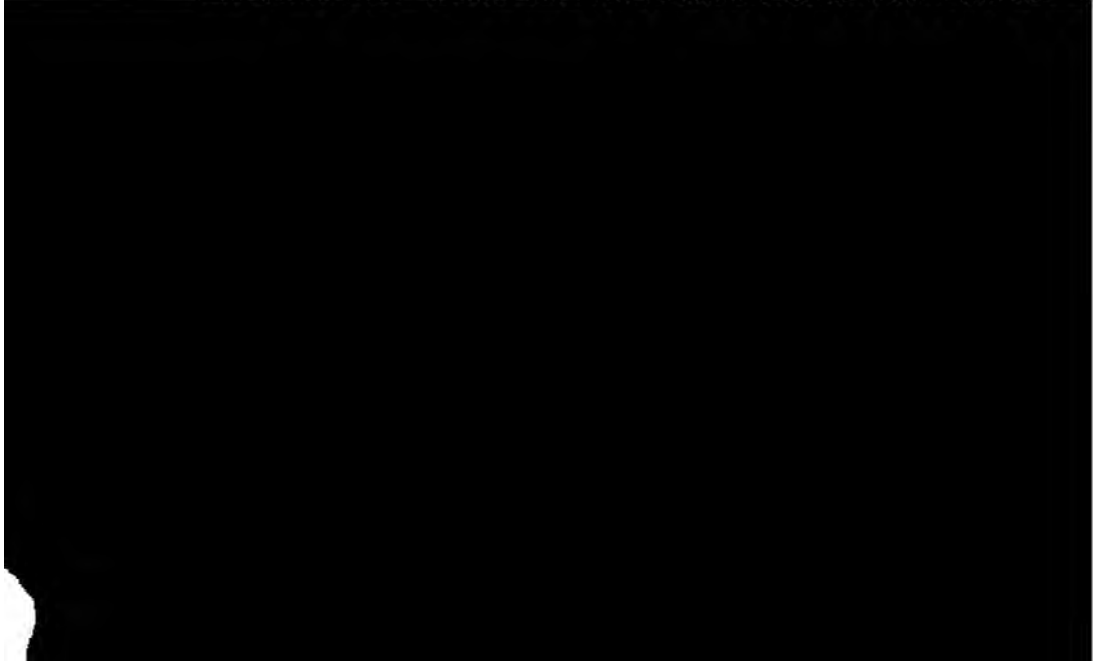
J'ai trouvé par la vue de l'esprit, que les corps qui

(*f*) Voyez la Chimie de Boërrhave. *Partie I.* pages 266
& 276, & aussi 160, 264 & *Supplément. Tome I.* | 267.—Musschenbroek, *Essais de
Physique*, pages 94 & 969, &c.

s'échaufferoient en raison de leurs diamètres, ne pourroient être que ceux qui seroient parfaitement perméables à la chaleur, & que ce seroient en même temps ceux qui s'échaufferoient ou se refroidiroient en moins de temps. Dès-lors j'ai pensé que les fluides dont toutes les parties ne se tiennent que par un foible lien, approchoient plus de cette perméabilité parfaite que les solides dont les parties ont beaucoup plus de cohésion que celles des fluides.

En conséquence j'ai fait des expériences par lesquelles j'ai trouvé qu'avec la même chaleur tous les fluides, quelque denses qu'ils soient, s'échauffent & se refroidissent plus promptement qu'aucun solide quelque léger qu'il soit; en sorte, par exemple, que le mercure comparé avec le bois, s'échauffe beaucoup plus promptement que le bois, quoiqu'il soit quinze ou seize fois plus dense.

Cela m'a fait reconnoître que le progrès de la chaleur dans les corps ne devoit en aucun cas se faire relativement à leur densité; & en effet j'ai trouvé par l'expérience que tant dans les solides que dans les fluides, ce progrès se fait plutôt en raison de leur fluidité, ou si l'on veut en



dit quelquefois encore relativement à la dureté, c'est-à-dire, à la résistance que font les corps lorsque nous voulons les entamer; or ce n'est dans aucun de ces sens que j'emploie ici ce mot, mais dans une acception qui devroit être la première parce qu'elle est la plus propre. J'entends uniquement par *solidité* la qualité opposée à la fluidité, & je dis que c'est en raison inverse de cette qualité que se fait le progrès de la chaleur dans la plupart des corps, & qu'ils s'échauffent ou se refroidissent d'autant plus vite qu'ils sont plus fluides, & d'autant plus lentement qu'ils sont plus solides; toutes les autres circonstances étant égales d'ailleurs.

Et pour prouver que la solidité prise dans ce sens est tout-à-fait indépendante de la densité; j'ai trouvé par expérience que des matières plus denses ou moins denses s'échauffent & se refroidissent plus promptement que d'autres matières plus ou moins denses; que, par exemple, l'or & le plomb qui sont beaucoup plus denses que le fer & le cuivre, néanmoins s'échauffent & se refroidissent beaucoup plus vite, & que l'étain & le marbre qui sont au contraire moins denses, s'échauffent & se refroidissent aussi beaucoup plus vite que le fer & le cuivre, & qu'il en est de même de plusieurs autres matières qui quoique plus ou moins denses, s'échauffent & se refroidissent plus promptement que d'autres qui sont beaucoup moins denses ou plus denses; en sorte que la densité n'est nullement relative à l'échelle du progrès de la chaleur dans les corps solides.

Et pour le prouver de même dans les fluides, j'ai vu que le mercure qui est treize ou quatorze fois plus dense que l'eau, néanmoins s'échauffe & se refroidit en moins de temps que l'eau; & que l'esprit-de-vin qui est moins dense que l'eau, s'échauffe & se refroidit aussi plus vite que l'eau; en sorte que généralement le progrès de la chaleur dans les corps, tant pour l'entrée que pour la sortie, n'a aucun rapport à leur densité, & se fait principalement en raison de leur fluidité, en étendant la fluidité jusqu'au solide, c'est-à-dire, en regardant la solidité comme une *non fluidité*, plus ou moins grande. De-là j'ai cru devoir conclure que l'on connoîtroit en effet le degré réel de fluidité dans les corps, en les faisant chauffer à la même chaleur; car leur fluidité sera dans la même raison que celle du temps pendant lequel ils recevront & perdront cette chaleur; & il en sera de même des corps solides; ils seront d'autant plus solides, c'est-à-dire, d'autant plus *non fluides*, qu'il leur faudra plus de temps pour recevoir cette même chaleur & la perdre: & cela presque généralement à ce que je présume; car j'ai déjà tenté ces expériences sur un grand nombre de matières différentes, & j'en ai fait une table que j'ai tâché de rendre aussi complète & aussi exacte qu'il m'a été possible, & qu'on trouvera dans le Mémoire suivant.



SECOND MÉMOIRE.

*Suite. des Expériences sur le progrès de la
chaleur dans les différentes substances
minérales.*

J'AI fait faire un grand nombre de globes, tous d'un
pouce de diamètre, le plus précisément qu'il a été
possible, des matières suivantes, qui peuvent représenter
ici à peu-près le règne minéral.

	onces.	gros.	grains.
Or le plus pur, affiné par les soins de M. Tillet de l'Académie des Sciences, qui a fait travailler ce globe			
à ma prière, pèse.....	6.	2.	17.
Plomb, pèse.....	3.	6.	28.
Argent le plus pur, travaillé de même, pèse.....	3.	3.	22.
Bismuth, pèse.....	3.	0	3.
Cuivre rouge, pèse.....	2.	7.	56.
Fer, pèse.....	2.	5.	10.
Étain, pèse.....	2.	3.	48.
Antimoine fondu, & qui avoit des petites cavités			
à sa surface, pèse.....	2.	1.	34.
Zinc, pèse.....	2.	1.	2.
Émeril, pèse.....	1.	2.	24 $\frac{1}{2}$.
Marbre blanc, pèse.....	1	0.	25.
Grès pur, pèse.....	0	7.	24.

INTRODUCTION À L'HISTOIRE

	onces,	gros,	grains
Marbre commun de Montbard, pèse.....	o	7.	20.
Pierre calcaire dure & grise de Montbard, pèse....	o	7.	20.
Gyps blanc, improprement appelé <i>Albâtre</i> , pèse..	o	6.	36.
Pierre calcaire blanche, statuaire, de la carrière d'Anières près de Dijon, pèse.....	o.	6.	36.
Cristal-de-roche, il étoit un peu trop petit, & il y avoit plusieurs défauts & quelques petites fêlures à sa surface; je présume que sans cela, il auroit pesé plus d'un gros de plus, il pèse.....	o	6.	22.
Verre commun, pèse.....	o	6.	21.
Terre glaise pure non cuite, mais très-sèche, pèse..	o	6.	16.
Ocre, pèse.....	o	5.	9.
Porcelaine de M. le comte de Lauraguais, pèse...	o	5.	2 $\frac{1}{2}$.
Craie blanche, pèse.....	o	4.	49.
Pierre-ponce avec plusieurs petites cavités à sa surface, pèse.....	o	1.	69.

Bois de cerisier, qui quoique plus léger que le
chêne & la plupart des autres bois, est celui de tous
qui s'altère le moins au feu, pèse..... o 1. 55.

Je dois avertir qu'il ne faut pas compter assez sur
les poids rapportés dans cette table, pour en conclure
la pesanteur spécifique exacte de chaque matière, car
quelque précaution que j'aie prise pour rendre les globes
égaux, comme il a fallu employer des ouvriers de différens
métiers, les uns me les ont rendus trop gros & les autres
trop petits. On a diminué ceux qui avoient plus d'un

pouce de diamètre, mais quelques-uns qui étoient un tant soit peu trop petits, comme ceux de cristall-de-roche, de verre & de porcelaine, sont demeurés tels qu'ils étoient: j'ai seulement rejeté ceux d'agate, de jaspe, de porphyre & de jade qui étoient sensiblement trop petits. Néanmoins ce degré de précision de grosseur, très-difficile à saisir, n'étoit pas absolument nécessaire, car il ne pouvoit changer que très-peu le résultat de mes expériences.

Avant d'avoir commandé tous ces globes d'un pouce de diamètre, j'avois exposé à un même degré de feu, une masse quarrée de fer, & une autre de plomb de deux pouces dans toutes leurs dimensions, & j'avois trouvé par des essais réitérés, que le plomb s'échauffoit plus vite & se refroidissoit en beaucoup moins de temps que le fer. Je fis la même épreuve sur le cuivre rouge; il faut aussi plus de temps pour l'échauffer & pour le refroidir, qu'il n'en faut pour le plomb & moins que pour le fer. En sorte que de ces trois matières, le fer me parut celle qui est la moins accessible à la chaleur, & en même temps celle qui la retient le plus long-temps. Ceci me fit connoître que la loi du progrès de la chaleur, c'est-à-dire, de son entrée & de sa sortie dans les corps, n'étoit point du tout proportionnelle à leur densité, puisque le plomb qui est plus dense que le fer & le cuivre, s'échauffe néanmoins & se refroidit en moins de temps que ces deux autres métaux. Comme cet objet me parut important, je fis faire mes petits globes, pour m'assurer plus exactement, sur un grand nombre de différentes matières, du

INTRODUCTION À L'HISTOIRE

progrès de la chaleur dans chacune. J'ai toujours placé les globes à un pouce de distance les uns des autres devant le même feu ou dans le même four, deux ou trois, ou quatre ou cinq, &c. ensemble pendant le même temps avec un globe d'étain au milieu des autres. Dans la plupart des expériences, je les laissois exposés à la même action du feu, jusqu'à ce que le globe d'étain commençoit à fondre, & dans ce moment on les enlevoit tous ensemble, & on les posoit sur une table dans de petites cales préparées pour les recevoir; je les y laissois refroidir sans les bouger, en essayant assez souvent de les toucher, & au moment qu'ils commençoient à ne plus brûler les doigts, & que je pouvois les tenir dans ma main pendant une demi-seconde, je marquois le nombre des minutes qui s'étoient écoulées depuis qu'ils étoient retirés du feu; ensuite je les laissois tous refroidir au point de la température actuelle, dont je tâchois de juger par le moyen d'autres petits globes de même matière qui n'avoient pas été chauffés, & que je touchois en même temps que ceux qui se refroidissoient. De toutes les matières que j'ai mises à l'épreuve, il n'y a que le soufre qui fond à un moindre degré de chaleur que l'étain; & malgré la mauvaise odeur de sa vapeur, je l'aurois pris pour terme de comparaison, mais comme c'est une matière friable & qui se diminue par le frottement, j'ai préféré l'étain, quoiqu'il exige près du double de chaleur pour se fondre, de celle qu'il faut pour fondre le soufre.

I. PAR

DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 177

I.

PAR une première expérience, le boulet de plomb & le boulet de cuivre chauffés pendant le même temps, se sont refroidis dans l'ordre suivant:

Refroidis à les tenir dans la main pendant une demi-seconde.		Refroidis à la température actuelle.	
	minutes.		minutes.
Plomb, en.....	8.	En.....	23.
Cuivre, en.....	12.	En.....	35.

I I.

AYANT fait chauffer ensemble, au même feu, des boulets de fer, de cuivre, de plomb, d'étain, de grès & de marbre de Montbard, ils se sont refroidis dans l'ordre suivant :

Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.		Refroidis à la température actuelle.	
	minutes.		minutes.
Étain, en.....	6 $\frac{1}{2}$.	En.....	16.
Plomb, en.....	8.	En.....	17.
Grès, en.....	9.	En.....	19.
Marbre commun, en....	10.	En.....	21.
Cuivre, en.....	11 $\frac{1}{2}$.	En.....	30.
Fer, en.....	13.	En.....	38.

I I I.

PAR une seconde expérience à un feu plus ardent & au point d'avoir fondu le boulet d'étain, les cinq autres boulets se sont refroidis dans les proportions suivantes :

Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.		Refroidis à la température.	
	minutes.		minutes.
Plomb, en.....	10 $\frac{1}{2}$.	En.....	42.

Supplément. Tome I. . Z

INTRODUCTION À L'HISTOIRE

Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.		Refroidis à la température.	
	minutes.		minutes.
Grès, en.....	12 $\frac{1}{2}$.	En.....	46.
Marbre commun, en....	13 $\frac{1}{2}$.	En.....	50.
Cuivre, en.....	19 $\frac{1}{2}$.	En.....	51.
Fer, en.....	23 $\frac{1}{2}$.	En.....	54.

I V.

PAR une troisième expérience, à un degré de feu moindre que le précédent, les mêmes boulets avec un nouveau boulet d'étain, se sont refroidis dans l'ordre suivant :

Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.		Refroidis à la température.	
	minutes.		minutes.
Étain, en.....	7 $\frac{1}{2}$.	En.....	25.
Plomb, en.....	9 $\frac{1}{2}$.	En.....	35.
Grès, en.....	10 $\frac{1}{2}$.	En.....	37.
Marbre commun, en....	12.	En.....	39.
Cuivre, en.....	14.	En.....	44.
Fer, en.....	17.	En.....	50.

De ces expériences que j'ai faites avec autant de précision qu'il m'a été possible, on peut conclure :

1.° Que le temps du refroidissement du fer est à celui du refroidissement du cuivre au point de les tenir :: $53 \frac{1}{2} : 45$, & au point de la température :: $142 : 125$.

2.° Que le temps du refroidissement du fer est à celui du premier refroidissement du marbre commun :: $53 \frac{1}{2} : 35 \frac{1}{2}$, & au point de leur refroidissement entier :: $142 : 110$.

3.^o Que le temps du refroidissement du fer est à celui du refroidissement du grès, au point de pouvoir les tenir :: $53\frac{1}{2}$: 32, & :: 142 : $102\frac{1}{2}$ pour leur entier refroidissement.

4.^o Que le temps du refroidissement du fer est à celui du refroidissement du plomb, au point de les tenir :: $53\frac{1}{2}$: 27, & :: 142 : $94\frac{1}{2}$ pour leur entier refroidissement.

V.

COMME il n'y avoit que deux expériences pour la comparaison du fer à l'étain, j'ai voulu en faire une troisième dans laquelle l'étain s'est refroidi à le tenir dans la main en 8 minutes, & en entier, c'est-à-dire, à la température, en 32 minutes; & le fer s'est refroidi à le tenir sur la main en 18 minutes, & refroidi en entier en 48 minutes; au moyen de quoi la proportion trouvée par trois expériences, est:

1.^o Pour le premier refroidissement du fer comparé à celui de l'étain :: 48 : 22, & :: 136 : 73 pour leur entier refroidissement.

2.^o Que les temps du refroidissement du cuivre, sont à ceux du refroidissement du marbre commun :: 45 : $35\frac{1}{2}$ pour le premier refroidissement, & :: 125 : 110 pour le refroidissement à la température.

3.^o Que les temps du refroidissement du cuivre sont à ceux du refroidissement du grès :: 45 : 33 pour le premier refroidissement, & :: 125 : 102 pour le refroidissement à la température actuelle.

INTRODUCTION À L'HISTOIRE

4.^o Que les temps du refroidissement du cuivre sont à ceux du refroidissement du plomb :: 45 : 27 pour le premier refroidissement, & :: 125 : 94 $\frac{1}{2}$ pour le refroidissement entier.

V I.

COMME il n'y avoit, pour la comparaison du cuivre & de l'étain, que deux expériences, j'en ai fait une troisième dans laquelle le cuivre s'est refroidi, à le tenir dans la main en 18 minutes, & en entier en 49 minutes; & l'étain s'est refroidi au premier point en 8 $\frac{1}{2}$ minutes, & au dernier en 30 minutes; d'où l'on peut conclure:

1.^o Que le temps du refroidissement du cuivre est à celui du refroidissement de l'étain, au point de pouvoir les tenir :: 43 $\frac{1}{2}$: 22 $\frac{1}{2}$, & :: 123 : 71 pour leur entier refroidissement.

2.^o On peut de même conclure des expériences précédentes, que le temps du refroidissement du marbre commun, est à celui du refroidissement du grès, au point de pouvoir les tenir :: 36 $\frac{1}{2}$: 32, & :: 110 : 102 pour leur entier refroidissement.

3.^o Que le temps du refroidissement du marbre commun est à celui du refroidissement du plomb, au point de pouvoir les tenir :: 36 $\frac{1}{2}$: 28, & :: 110 : 94 $\frac{1}{2}$ pour le refroidissement entier.

V I I.

COMME il n'y avoit pour la comparaison du marbre commun & de l'étain que deux expériences, j'en ai fait

DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 181
 une troisième dans laquelle l'étain s'est refroidi, à le tenir dans la main en 9 minutes, & le marbre en 11 minutes; & l'étain s'est refroidi en entier en $22\frac{1}{2}$ minutes & le marbre en 33 minutes. Ainsi les temps du refroidissement du marbre sont à ceux du refroidissement de l'étain, comme 33 est à $24\frac{1}{2}$ pour le premier refroidissement, & :: 93 : 64 pour le second refroidissement.

V I I I.

COMME il n'y avoit que deux expériences pour la comparaison du grès & du plomb avec l'étain, j'en ai fait une troisième en faisant chauffer ensemble ces trois boulets de grès, de plomb & d'étain qui se sont refroidis dans l'ordre suivant :

<i>Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.</i>		<i>Refroidis à la température.</i>	
	minutes.		minutes.
Étain, en.....	$7\frac{1}{2}$.	En.....	23.
Plomb, en.....	$8\frac{1}{2}$.	En.....	27.
Grès, en.....	$10\frac{1}{2}$.	En.....	28.

Ainsi on peut en conclure :

1.° Que le temps du refroidissement du plomb est à celui du refroidissement de l'étain, au point de pouvoir les tenir :: $25\frac{1}{2}$: $21\frac{1}{2}$, & :: $79\frac{1}{2}$: 64 pour le refroidissement entier.

2.° Que le temps du refroidissement du grès est à celui du refroidissement de l'étain, au point de pouvoir les tenir :: 30 : $21\frac{1}{2}$, & :: 84 : 64 pour leur entier refroidissement.

INTRODUCTION À L'HISTOIRE

3.^e De même on peut conclure par les quatre expériences précédentes, que le temps du refroidissement du grès est à celui du refroidissement du plomb, au point de pouvoir les tenir :: $42 \frac{1}{2} : 35 \frac{1}{2}$, & :: $130 : 121 \frac{1}{2}$ pour leur entier refroidissement.

I X.

Dans un four chauffé au point de fondre l'étain, quoique toute la braïse & les cendres en eussent été tirées, j'ai fait placer sur un support de fer-blanc traversé de fil-de-fer, cinq boulets éloignés les uns des autres d'environ 9 lignes, après quoi on a fermé le four; & les ayant retirés au bout de 15 minutes, ils se sont refroidis dans l'ordre suivant.

<i>Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.</i>		<i>Refroidis à la température.</i>	
	minutes.		minutes.
Étain fondu par sa partie			
d'en bas, en.....	8.	En.....	24.
Argent, en.....	14.	En.....	40.
Or, en.....	15.	En.....	46.
Cuivre, en.....	$16 \frac{1}{2}$.	En.....	50.
Fer, en.....	18.	En.....	56.

X.

DANS le même four, mais à un moindre degré de chaleur, les mêmes boulets avec un autre boulet d'étain, se sont refroidis dans l'ordre suivant.

<i>Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.</i>		<i>Refroidis à la température.</i>	
	minutes.		minutes.
Étain, en.....	7.	En.....	20.

DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 183

<i>Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.</i>		<i>Refroidis à la température.</i>	
	minutes.		minutes.
Argent, en.....	11.	En.....	31.
Or, en.....	$12\frac{1}{2}$.	En.....	40.
Cuivre, en.....	14.	En.....	43.
Fer, en.....	$16\frac{1}{2}$.	En.....	47.

X I.

DANS le même four & à un degré de chaleur encore moindre, les mêmes boulets se sont refroidis dans les proportions suivantes :

<i>Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.</i>		<i>Refroidis à la température.</i>	
	minutes.		minutes.
Étain, en.....	6.	En.....	17.
Argent, en.....	9.	En.....	26.
Or, en.....	$9\frac{1}{2}$.	En.....	28.
Cuivre, en.....	10.	En.....	31.
Fer, en.....	11.	En.....	35.

On doit conclure de ces expériences :

1.^o Que le temps du refroidissement du fer est à celui du refroidissement du cuivre, au point de les tenir : : $11 + 16\frac{1}{2} + 18 : 10 + 14 + 16\frac{1}{2}$, ou : : $45\frac{1}{2} : 40\frac{1}{2}$ par les trois expériences présentes ; & comme ce rapport a été trouvé par les expériences précédentes, (*art. IV*) : : $53\frac{1}{2} : 45$, on aura, en ajoutant ces temps, 99 à $85\frac{1}{2}$ pour le rapport encore plus précis du premier refroidissement du fer & du cuivre ; & pour le second, c'est-à-dire, pour le refroidissement entier, le rapport donné par les présentes expériences étant : : $35 + 47$

INTRODUCTION À L'HISTOIRE

+ 56 : 31 + 43 + 50, ou :: 138 : 24, & :: 142 : 125.
Par les expériences précédentes (*art. IV*) ; on aura, en ajoutant ces temps, 280 à 249 pour le rapport encore plus précis du refroidissement entier du fer & du cuivre.

2.^o Que le temps du refroidissement du fer est à celui du refroidissement de l'or, au point de pouvoir les tenir :: $45\frac{1}{2}$: 37, & au point de la température :: 138 : 114.

3.^o Que le temps du refroidissement du fer est à celui du refroidissement de l'argent, au point de pouvoir les tenir :: $45\frac{1}{2}$: 34, & au point de la température :: 138 : 97.

4.^o Que le temps du refroidissement du fer est à celui du refroidissement de l'étain, au point de pouvoir les tenir :: $45\frac{1}{2}$: 21 par les présentes expériences, & :: 24 : 11 par les expériences précédentes (*art. V*) ; ainsi l'on aura, en ajoutant ces temps, $69\frac{1}{2}$ à 32 pour le rapport encore plus précis de leur refroidissement ; & pour le second, le rapport donné par les expériences présentes étant :: 138 : 61, & par les expériences précédentes (*art. V*) :: 136 : 73 ; on aura, en ajoutant ces temps, 274 à 134 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du fer & de l'étain.

5.^o Que le temps du refroidissement du cuivre est à celui de l'or, au point de pouvoir les tenir : : $40\frac{1}{2}$: 37, & :: 124 : 114 pour leur entier refroidissement.

6.^o Que le temps du refroidissement du cuivre est à celui du refroidissement de l'argent, au point de pouvoir les tenir : : $40\frac{1}{2}$: 34, & :: 124 : 97 pour leur entier refroidissement.

7.^o Que

DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 185

7.^o Que le temps du refroidissement du cuivre est à celui du refroidissement de l'étain, au point de pouvoir les tenir :: $40 \frac{1}{2} : 21$ par les présentes expériences, & :: $43 \frac{1}{2} : 22 \frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. VI*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 84 à $43 \frac{1}{2}$ pour le rapport encore plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par les présentes expériences étant :: 124 : 61, & :: 123 : 71 par les expériences précédentes (*art. VI*); on aura, en ajoutant ces temps, 247 à 132 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du cuivre & de l'étain.

8.^o Que le temps du refroidissement de l'or est à celui du refroidissement de l'argent, au point de pouvoir les tenir :: 37 : 34, & :: 114 : 97 pour leur entier refroidissement.

9.^o Que le temps du refroidissement de l'or est à celui du refroidissement de l'étain, au point de pouvoir les tenir :: 37 : 21, & :: 114 : 61 pour leur entier refroidissement.

10.^o Que le temps du refroidissement de l'argent est à celui du refroidissement de l'étain, au point de pouvoir les tenir :: 34 : 21, & :: 97 : 61 pour leur entier refroidissement.

X I I.

AYANT mis dans le même four cinq boulets, placés de même & séparés les uns des autres, leur refroidissement s'est fait dans les proportions suivantes.

Supplément. Tome I.

. A a

INTRODUCTION À L'HISTOIRE

Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.		Refroidis à la température.	
	minutes.		minutes.
Antimoine, en.....	6 $\frac{1}{2}$.	En.....	25.
Bismuth, en.....	7.	En.....	26.
Plomb, en.....	8.	En.....	27.
Zinc, en.....	10 $\frac{1}{2}$.	En.....	30.
Émeril, en.....	11 $\frac{1}{2}$.	En.....	28.

X I I I.

AYANT répété cette expérience avec un degré de chaleur plus fort, & auquel l'étain & le bismuth se sont fondus, les autres boulets se sont refroidis dans la progression suivante.

Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.		Refroidis à la température.	
	minutes.		minutes.
Antimoine, en.....	7 $\frac{1}{2}$.	En.....	28.
Plomb, en.....	9 $\frac{1}{2}$.	En.....	39.
Zinc, en.....	14.	En.....	44.
Émeril, en.....	16.	En.....	50.

X I V.

ON a placé dans le même four & de la même manière un autre boulet de bismuth, avec six autres boulets qui se sont refroidis dans la progression suivante.

Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.		Refroidis à la température.	
	minutes.		minutes.
Antimoine, en.....	6.	En.....	23.
Bismuth, en.....	6.	En.....	25.
Plomb, en.....	7 $\frac{1}{2}$.	En.....	28.
Argent.....	9 $\frac{1}{2}$.	En.....	30.

DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 187

<i>Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.</i>		<i>Refroidis à la température.</i>	
	minutes.		minutes.
Zinc, en.....	10 $\frac{1}{2}$.	En.....	32.
Or, en.....	11.	En.....	32.
Émeril, en.....	13 $\frac{1}{2}$.	En.....	39.

X V.

AYANT répété cette expérience avec les sept mêmes boulets, ils se sont refroidis dans l'ordre suivant.

<i>Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.</i>		<i>Refroidis à la température.</i>	
	minutes.		minutes.
Antimoine, en.....	6 $\frac{1}{2}$.	En.....	23.
Bismuth, en.....	7 $\frac{1}{2}$.	En.....	31.
Plomb, en.....	7 $\frac{1}{2}$.	En.....	29.
Argent, en.....	11 $\frac{1}{2}$.	En.....	32.
Zinc, en.....	13 $\frac{1}{2}$.	En.....	38.
Or, en.....	14.	En.....	41.
Émeril, en.....	15.	En.....	44.

Toutes ces expériences ont été faites avec soin & en présence de deux ou trois personnes qui ont jugé comme moi par le tact, & en serrant dans la main pendant une demi-seconde les différens boulets; ainsi l'on doit en conclure :

1.° Que le temps du refroidissement de l'émeril est à celui du refroidissement de l'or, au point de pouvoir les tenir :: 28 $\frac{1}{2}$: 25, & :: 83 : 73 pour leur entier refroidissement.

2.° Que le temps du refroidissement de l'émeril est à celui du refroidissement du zinc, au point de pouvoir les

A a ij

INTRODUCTION À L'HISTOIRE

toucher : : $56 : 48 \frac{1}{2}$, & : : $171 : 144$ pour leur entier refroidissement.

3.^o Que le temps du refroidissement de l'émeril est à celui du refroidissement de l'argent, au point de pouvoir les tenir : : $28 \frac{1}{2} : 21$, & : : $83 : 62$ pour leur entier refroidissement.

4.^o Que le temps du refroidissement de l'émeril est à celui du refroidissement du plomb, au point de les tenir : : $56 : 32 \frac{1}{2}$, & : : $171 : 123$ pour leur entier refroidissement.

5.^o Que le temps du refroidissement de l'émeril est à celui du refroidissement du bismuth, au point de les tenir : : $40 : 20 \frac{1}{2}$, & : : $121 : 80$ pour leur entier refroidissement.

6.^o Que le temps du refroidissement de l'émeril est à celui du refroidissement de l'antimoine, au point de pouvoir les tenir : : $56 : 26 \frac{1}{2}$, & à la température : : $171 : 99$.

7.^o Que le temps du refroidissement de l'or est à celui du refroidissement du zinc, au point de les tenir : : $25 : 24$, & : : $73 : 70$ pour leur entier refroidissement.

8.^o Que le temps du refroidissement de l'or est à celui du refroidissement de l'argent, au point de pouvoir les tenir : : $25 : 21$ par les présentes expériences, & : : $37 : 34$ par les expériences précédentes (*art. XI*); ainsi l'on aura, en ajoutant ces temps, 62 à 55 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par les présentes expériences étant

DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 189

:: 73 : 62, & :: 114 : 97 par les expériences précédentes (*art. XI*); on aura, en ajoutant ces temps, 187 : 159 pour le rapport plus précis de leur entier refroidissement.

9.° Que le temps du refroidissement de l'or est à celui du refroidissement du plomb, au point de pouvoir les tenir :: 25 : 15, & :: 73 : 57 pour leur entier refroidissement.

10.° Que le temps du refroidissement de l'or est à celui du refroidissement du bismuth, au point de pouvoir les tenir :: 25 : 13 $\frac{1}{2}$, & :: 73 : 56 pour leur entier refroidissement.

11.° Que le temps du refroidissement de l'or est à celui du refroidissement de l'antimoine au point de les tenir :: 25 : 12 $\frac{1}{2}$, & :: 73 : 46 pour leur entier refroidissement.

12.° Que le temps du refroidissement du zinc est à celui du refroidissement de l'argent, au point de pouvoir les tenir :: 24 : 21, & :: 70 : 62 pour leur entier refroidissement.

13.° Que le temps du refroidissement du zinc est à celui du refroidissement du plomb, au point de pouvoir les tenir :: 48 $\frac{1}{2}$: 32 $\frac{1}{2}$, & :: 144 : 123 pour leur entier refroidissement.

14.° Que le temps du refroidissement du zinc est à celui du refroidissement du bismuth, au point de pouvoir les tenir :: 34 $\frac{1}{2}$: 20 $\frac{1}{2}$, & :: 100 : 80 pour leur entier refroidissement.

15.° Que le temps du refroidissement du zinc est à

5 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

celui du refroidissement de l'antimoine, au point de les tenir :: $48 \frac{1}{2} : 26 \frac{1}{2}$, & à la température :: 144 : 99.

17.° Que le temps du refroidissement de l'argent est à celui du refroidissement du bismuth, au point de pouvoir les tenir :: $21 : 13 \frac{1}{2}$, & :: 62 : 56 pour leur entier refroidissement.

18.° Que le temps du refroidissement de l'argent est à celui du refroidissement de l'antimoine, au point de les tenir :: $21 : 12 \frac{1}{2}$, & :: 62 : 46 pour leur entier refroidissement.

19.° Que le temps du refroidissement du plomb est à celui du refroidissement du bismuth, au point de les tenir :: $23 : 20 \frac{1}{2}$, & :: 84 : 80 pour leur entier refroidissement.

20.° Que le temps du refroidissement du plomb est à celui du refroidissement de l'antimoine, au point de les toucher :: $32 \frac{1}{2} : 26 \frac{1}{2}$, & à la température :: 123 : 99.

21.° Que le temps du refroidissement du bismuth est à celui du refroidissement de l'antimoine, au point de pouvoir les tenir :: $20 \frac{1}{2} : 19$, & :: 80 : 71 pour leur entier refroidissement.

Je dois observer qu'en général dans toutes ces expériences, les premiers rapports sont bien plus justes que les derniers, parce qu'il est difficile de juger du refroidissement jusqu'à la température actuelle, & que cette température étant variable, les résultats doivent varier aussi; au lieu que le point du premier refroidissement peut être saisi assez juste par la sensation que produit sur la même main la

DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 191
 chaleur du boulet, lorsqu'on peut le tenir ou le toucher
 pendant une demi-seconde.

X V I.

COMME il n'y avoit que deux expériences pour la
 comparaison de l'or avec l'émeril, le zinc, le plomb,
 le bismuth & l'antimoine; que le bismuth s'étoit fondu
 en entier, & que le plomb & l'antimoine étoient fort
 endommagés, je me suis servi d'autres boulets de bismuth,
 d'antimoine & de plomb, & j'ai fait une troisième expé-
 rience, en mettant ensemble dans le même four bien
 chauffé ces six boulets; ils se sont refroidis dans l'ordre
 suivant.

<i>Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.</i>		<i>Refroidis à la température.</i>	
	minutes.		minutes.
Antimoine, en.....	7.	En.....	27.
Bismuth, en.....	8.	En.....	29.
Plomb, en.....	9.	En.....	33.
Zinc, en.....	12.	En.....	37.
Or, en.....	13.	En.....	42.
Émeril, en.....	15 $\frac{1}{2}$.	En.....	48.

D'où l'on doit conclure, ainsi que des *expériences*
XIV & XV. 1.^o Que le temps du refroidissement de
 l'émeril, est à celui du refroidissement de l'or, au point
 de pouvoir les tenir :: 44 : 38, & au point de la tempé-
 rature :: 131 : 115.

2.^o Que le temps du refroidissement de l'émeril, est
 à celui du refroidissement du zinc, au point de pouvoir

192 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

les tenir :: $15\frac{1}{2} : 12$; mais le rapport trouvé par les expériences précédentes (*art. XV*) étant :: $56 : 48\frac{1}{2}$, on aura, en ajoutant ces temps, $71\frac{1}{2}$ à $60\frac{1}{2}$ pour leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport trouvé par l'expérience présente, étant :: $48 : 37$, & par les expériences précédentes (*art. XV*) :: $171 : 144$; ainsi en ajoutant ces temps, on aura 239 à 181 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement de l'émeril & du zinc.

3.^o Que le temps du refroidissement de l'émeril est à celui du refroidissement du plomb, au point de pouvoir les tenir :: $15\frac{1}{2} : 9$, mais le rapport trouvé par les expériences précédentes (*article XV*) étant :: $56 : 32\frac{1}{2}$; ainsi on aura, en ajoutant ces temps, $71\frac{1}{2}$ à $41\frac{1}{2}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par l'expérience précédente, étant :: $48 : 33$; & par les expériences précédentes (*art. XV*) :: $171 : 123$; on aura, en ajoutant ces temps, 239 à 156 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement de l'émeril & du plomb.

DÈS MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 193

:: 121 : 80 par les expériences précédentes (*art. XV*); on aura, en ajoutant ces temps, 169 à 109 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement de l'émeril & du bismuth.

5.° Que le temps du refroidissement de l'émeril, est à celui du refroidissement de l'antimoine, au point de pouvoir les tenir :: $15\frac{1}{2}$: 7; mais le rapport trouvé par les expériences précédentes (*art. XV*) étant :: 56 : $26\frac{1}{2}$; on aura, en ajoutant ces temps, $71\frac{1}{2}$ à $33\frac{1}{2}$ pour le rapport encore plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par l'expérience présente, étant :: 48 : 27, & :: 171 : 99 par les expériences précédentes (*art. XV*); on aura, en ajoutant ces temps, 219 à 126 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement de l'émeril & de l'antimoine.

6.° Que le temps du refroidissement de l'or est à celui du refroidissement du zinc, au point de pouvoir les tenir :: 38 : 36, & :: 115 : 107 pour leur entier refroidissement.

7.° Que le temps du refroidissement de l'or est à celui du refroidissement du plomb, au point de les toucher :: 38 : 24, & à la température :: 115 : 90.

8.° Que le temps du refroidissement de l'or est à celui du refroidissement du bismuth, au point de pouvoir les tenir :: 38 : $21\frac{1}{2}$, & à la température :: 115 : 85.

9.° Que le temps du refroidissement de l'or est à celui du refroidissement de l'antimoine, au point de les toucher :: 38 : $19\frac{1}{2}$, & à la température :: 115 : 69.

10.^o Que le temps du refroidissement du zinc est à celui du refroidissement du plomb, au point de pouvoir les tenir :: 12 : 9. Mais le rapport trouvé par les expériences précédentes (*art. XV*) étant :: $48\frac{1}{2}$: $32\frac{1}{2}$, on aura, en ajoutant ces temps, $60\frac{1}{2}$ à $41\frac{1}{2}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par l'expérience présente étant :: 37 : 33, & par les expériences précédentes (*art. XV*) :: 144 : 123; on aura, en ajoutant ces temps, 181 à 156 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du zinc & du plomb.

11.^o Que le temps du refroidissement du zinc est à celui du refroidissement du bismuth, au point de les toucher :: 12 : 8 par la présente expérience; mais le rapport trouvé par les expériences précédentes (*art. XV*) étant :: $34\frac{1}{2}$: $20\frac{1}{2}$; en ajoutant ces temps, on aura $46\frac{1}{2}$ à $28\frac{1}{2}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par l'expérience présente étant :: 37 : 29, & par les expériences précédentes (*art. XV*) :: 100 : 80; on aura, en ajoutant ces temps, 137 à 109 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du zinc & du bismuth.

12.^o Que le temps du refroidissement du zinc est à celui du refroidissement de l'antimoine, pour pouvoir les tenir :: 12 : 7 par la présente expérience; mais comme le rapport trouvé par les expériences précédentes (*art. XV*) est :: $48\frac{1}{2}$: $26\frac{1}{2}$; on aura, en ajoutant ces temps, $60\frac{1}{2}$ à $33\frac{1}{2}$ pour le rapport encore plus précis de leur

premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par l'expérience présente, étant :: 37 : 27, & :: 144 : 99 par les expériences précédentes (*art. XV*); on aura, en ajoutant ces temps, 181 à 126 pour le rapport plus précis de l'entier refroidissement du zinc & de l'antimoine.

13.^o Que le temps du refroidissement du plomb est à celui du refroidissement du bismuth, au point de pouvoir les tenir :: 9 : 8 par l'expérience présente, & :: 23 : 20 $\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. XV*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 32 à 28 $\frac{1}{2}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par la présente expérience étant :: 33 : 29 & :: 84 : 80 par les expériences précédentes (*art. XV*); on aura, en ajoutant ces temps, 117 à 109 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du plomb & du bismuth.

14.^o Que le temps du refroidissement du plomb est à celui du refroidissement de l'antimoine, au point de les tenir :: 9 : 7 par la présente expérience, & :: 32 $\frac{1}{2}$: 26 $\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. XV*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 41 $\frac{1}{2}$ à 33 $\frac{1}{2}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par l'expérience présente étant :: 33 : 27, & :: 123 : 99 par les expériences précédentes (*art. XV*); on aura, en ajoutant ces temps, 156 à 126 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du plomb & de l'antimoine.

15.^o Que le temps du refroidissement du bismuth est à celui du refroidissement de l'antimoine, au point de pouvoir les tenir :: 8 : 7 par l'expérience présente, & :: $20\frac{1}{2}$: 19 par les expériences précédentes (*art. XV*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, $28\frac{1}{2}$ à 26 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par l'expérience présente, étant :: 29 : 27, & :: 80 : 71 par les expériences précédentes (*art. XV*); on aura, en ajoutant ces temps, 109 à 98, pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du bismuth & de l'antimoine.

X V I I.

COMME il n'y avoit de même que deux expériences pour la comparaison de l'argent avec l'émeril, le zinc, le plomb, le bismuth & l'antimoine, j'en ai fait une troisième, en mettant dans le même four, qui s'étoit un peu refroidi, les six boulets ensemble, & après les en avoir tirés tous en même temps, comme on l'a toujours fait, ils se sont refroidis dans l'ordre suivant:

Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.		Refroidis à la température.	
	minutes.		minutes.
Antimoine, en.....	6.	En.....	29.
Bismuth, en.....	7.	En.....	31.
Plomb, en.....	$8\frac{1}{2}$.	En.....	34.
Argent, en.....	$11\frac{2}{3}$.	En.....	36.
Zinc, en.....	$12\frac{1}{2}$.	En.....	39.
Émeril, en.....	$15\frac{1}{3}$.	En.....	47.

On doit conclure de cette expérience & de celles des articles XIV & XV.

1.° Que le temps du refroidissement de l'émeril est à celui du refroidissement du zinc, au point de les tenir, par l'expérience présente :: $15\frac{1}{2} : 12\frac{1}{2}$, & :: $71\frac{1}{2} : 60\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. XVI*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 87 à 73 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par l'expérience présente étant :: 47 : 39, & par les expériences précédentes (*art. XVI*) :: 239 : 181; on aura, en ajoutant ces temps, 286 à 220 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement de l'émeril & du zinc.

2.° Que le temps du refroidissement de l'émeril est à celui du refroidissement de l'argent :: 44 : $32\frac{1}{2}$ au point de les tenir, & :: 130 : 98 pour leur entier refroidissement.

3.° Que le temps du refroidissement de l'émeril est à celui du refroidissement du plomb, au point de les tenir :: $15\frac{1}{2} : 8\frac{1}{4}$ par l'expérience présente, & :: $71\frac{1}{2} : 41\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. XVI*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 87 à $49\frac{3}{4}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par l'expérience présente étant :: 47 : 34, & :: 239 : 156 par les expériences précédentes (*art. XVI*); on aura, en ajoutant ces temps, 286 à 190 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement de l'émeril & du plomb.

4.^o Que le temps du refroidissement de l'émeril est à celui du refroidissement du bismuth, au point de pouvoir les tenir :: $15\frac{1}{2} : 7$, par l'expérience présente; & :: $55\frac{1}{2} : 28\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes, (*art. XVI*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 71 à $35\frac{1}{2}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par l'expérience présente étant :: $47 : 31$, & :: $169 : 109$ par les expériences précédentes (*art. XVI*); on aura, en ajoutant ces temps, 216 à 140 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement de l'émeril & du bismuth.

5.^o Que le temps du refroidissement de l'émeril est à celui du refroidissement de l'antimoine, au point de les tenir :: $15\frac{1}{2} : 6$ par l'expérience présente, & :: $71\frac{1}{2} : 33\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. XVI*); ainsi en ajoutant ces temps, on aura 87 à $39\frac{1}{2}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par l'expérience présente étant :: $47 : 29$, & par les expériences précédentes (*art. XVI*); :: $219 : 126$; on aura, en ajoutant ces temps, 266 à 155 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement de l'émeril & de l'antimoine.

6.^o Que le temps du refroidissement du zinc est à celui du refroidissement de l'argent, au point de pouvoir les tenir :: $36\frac{1}{2} : 32\frac{1}{2}$; & :: $109 : 98$ pour leur entier refroidissement.

7.^o Que le temps du refroidissement du zinc est à celui

du refroidissement du plomb, au point de pouvoir les tenir : : $12\frac{1}{2}$: $8\frac{1}{4}$ par l'expérience présente, & : : $60\frac{1}{2}$: $41\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. XVI*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 73 à $43\frac{3}{4}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par l'expérience présente étant : : 39 : 33, & par les expériences précédentes (*art. XVI*) : : 181 : 156, on aura, en ajoutant ces temps, 220 à 189 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du zinc & du plomb.

8.° Que le temps du refroidissement du zinc est à celui du refroidissement du bismuth, au point de pouvoir les tenir : : $12\frac{1}{2}$: 7 par la présente expérience; & : : $46\frac{1}{2}$: $28\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. XVI*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 59 à $35\frac{1}{2}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par l'expérience présente étant : : 39 : 31, & : : 137 : 109 par les expériences précédentes (*art. XVI*); on aura, en ajoutant ces temps, 176 à 140 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du zinc & du bismuth.

9.° Que le temps du refroidissement du zinc est à celui du refroidissement de l'antimoine, au point de les tenir : : $12\frac{1}{2}$: 6 par la présente expérience, & : : $60\frac{1}{2}$: $33\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. XVI*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 73 à $39\frac{1}{2}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport trouvé par l'expérience présente étant : : 39 : 29,

200 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

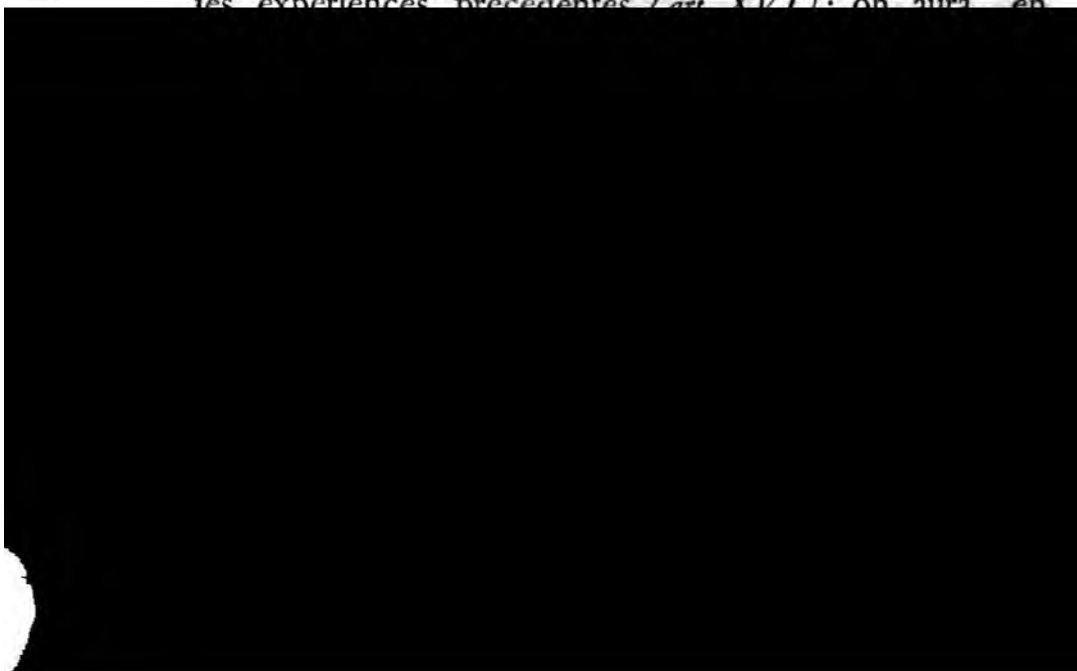
& : : 181 : 126 par les expériences précédentes (*art. XVI*) ; on aura, en ajoutant ces temps, 220 à 155 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du zinc & de l'antimoine.

10.° Que le temps du refroidissement de l'argent est à celui du refroidissement du plomb, au point de pouvoir les tenir : : $32\frac{1}{2}$: $23\frac{1}{4}$, & : : 98 : 90 pour leur entier refroidissement.

11.° Que le temps du refroidissement de l'argent est à celui du refroidissement du bismuth, au point de les tenir : : $32\frac{1}{2}$: $20\frac{1}{2}$, & : : 98 : 87 pour leur entier refroidissement.

12.° Que le temps du refroidissement de l'argent est à celui du refroidissement de l'antimoine, au point de pouvoir les tenir : : $32\frac{1}{2}$: $18\frac{1}{2}$, & : : 98 : 75 pour leur entier refroidissement.

13.° Que le temps du refroidissement du plomb est à celui du refroidissement du bismuth, au point de les tenir : : $8\frac{1}{4}$: 7 par la présente expérience, & : : 32 : $28\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. XVI*) ; on aura en



14.^o Que le temps du refroidissement du plomb est à celui du refroidissement de l'antimoine, au point de pouvoir les tenir :: $8\frac{1}{4}$: 6 par l'expérience présente, & par les expériences précédentes (*art. XVI*) :: $41\frac{1}{2}$: $33\frac{1}{2}$; ainsi on aura, en ajoutant ces temps, $49\frac{3}{4}$ à $39\frac{1}{2}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par la présente expérience étant :: 34 : 29, & :: 156 : 126 par les expériences précédentes (*art. XVI*); on aura, en ajoutant ces temps, 190 à 155 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du plomb & de l'antimoine.

15.^o Que le temps du refroidissement du bismuth est à celui du refroidissement de l'antimoine, au point de pouvoir les tenir :: 7 : 6 par la présente expérience, & :: $28\frac{1}{2}$: 26 par les expériences précédentes (*art. XVI*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, $35\frac{1}{2}$ à 32 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par la présente expérience étant :: 31 : 29, & :: 109 : 98 par les expériences précédentes (*art. XVI*); on aura, en ajoutant ces temps, 140 à 127 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du bismuth & de l'antimoine.

X V I I I.

ON a mis dans le même four un boulet de verre, un nouveau boulet d'étain, un de cuivre & un de fer pour en faire une première comparaison, ils se sont refroidis dans l'ordre suivant.

202 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.		Refroidis à la température.	
	minutes.		minutes.
Étain , en.....	8.	En.....	27.
Verre , en.....	8 $\frac{1}{2}$.	En.....	22.
Cuivre , en.....	14.	En.....	42.
Fer , en.....	16.	En.....	50.

X I X.


LA même expérience répétée, les boulets se sont refroidis dans l'ordre suivant :

Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.		Refroidis à la température.	
	minutes.		minutes.
Étain , en.....	7 $\frac{1}{2}$.	En.....	21.
Verre , en.....	8.	En.....	23.
Cuivre , en.....	12.	En.....	36.
Fer , en.....	15.	En.....	47.

X X.

PAR une troisième expérience, les boulets chauffés pendant un plus long temps, mais à une chaleur un peu moindre, se sont refroidis dans l'ordre suivant :

Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.		Refroidis à la température.	
	minutes.		minutes.
Étain , en.....	8 $\frac{1}{2}$.	En.....	22.



DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 203

Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.		Refroidis à la température.	
	minutes.		minutes.
Étain, en.....	8 $\frac{1}{2}$.	En.....	25.
Verre, en.....	9.	En.....	25.
Cuivre, en.....	11 $\frac{1}{2}$.	En.....	35.
Fer, en.....	14.	En.....	43.

Il résulte de ces expériences répétées quatre fois :

1.^o Que le temps du refroidissement du fer est à celui du refroidissement du cuivre, au point de les tenir : : 62 : 52 $\frac{1}{2}$ par les présentes expériences, & : : 99 : 85 $\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. XI*) ; ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 161 à 138 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement ; & pour le second, le rapport donné par les présentes expériences étant : : 186 : 156, & par les expériences précédentes (*art. XI*) : : 280 : 249 ; on aura, en ajoutant ces temps, 466 à 405 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du fer & du cuivre.

2.^o Que le temps du refroidissement du fer est à celui du refroidissement du verre, au point de les tenir : : 62 : 34 $\frac{1}{2}$, & : : 186 : 97 pour leur entier refroidissement.

3.^o Que le temps du refroidissement du fer est à celui du refroidissement de l'étain, au point de pouvoir les tenir : : 62 : 32 $\frac{1}{2}$ par les présentes expériences ; & : : 69 $\frac{1}{2}$: 32 par les expériences précédentes (*art. XI*) ; ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 131 $\frac{1}{2}$ à 64 $\frac{1}{2}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement ; & pour le second, le rapport donné par les expériences présentes étant : : 186

204 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

: 92, & :: 274 : 134 par les expériences précédentes (*art. XI*); on aura, en ajoutant ces temps, 460 à 226 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du fer & de l'étain.

4.^o Que le temps du refroidissement du cuivre est à celui du refroidissement du verre, au point de les tenir :: $51\frac{1}{2}$: $34\frac{1}{2}$, & :: 157 : 97 pour leur entier refroidissement.

5.^o Que le temps du refroidissement du cuivre est à celui du refroidissement de l'étain, au point de pouvoir les tenir :: $52\frac{1}{2}$: $32\frac{1}{2}$ par les expériences présentes; & :: 84 : $43\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. XI*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, $136\frac{1}{2}$ à 76 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par les expériences présentes étant :: 157 : 92, & par les expériences précédentes (*art. XI*) :: 247 : 132; on aura, en ajoutant ces temps, 304 à 224 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du cuivre & de l'étain.

6.^o Que le temps du refroidissement du verre est à celui du refroidissement de l'étain, au point de les tenir

DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 205

Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.		Refroidis à la température.	
	minutes.		minutes.
Gyps, en.....	5.	En.....	14.
Porcelaine, en.....	8 $\frac{1}{2}$.	En.....	25.
Verre, en.....	9.	En.....	26.
Grès, en.....	10.	En.....	32.
Or, en.....	14 $\frac{1}{2}$.	En.....	45.

X X I I I.

LA même expérience répétée sur les mêmes boulets, ils se sont refroidis dans l'ordre suivant :

Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.		Refroidis à la température.	
	minutes.		minutes.
Gyps, en.....	4.	En.....	13.
Porcelaine, en.....	7.	En.....	22.
Verre, en.....	9 $\frac{1}{2}$.	En.....	24.
Grès, en.....	9 $\frac{1}{2}$.	En.....	33.
Or, en.....	13 $\frac{1}{2}$.	En.....	41.

X X I V.

LA même expérience répétée , les boulets se sont refroidis dans l'ordre suivant :

Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.		Refroidis à la température.	
	minutes.		minutes.
Gyps, en.....	2 $\frac{1}{2}$.	En.....	12.
Porcelaine, en.....	5 $\frac{1}{2}$.	En.....	19.
Verre, en.....	8 $\frac{1}{2}$.	En.....	20.
Grès, en.....	8 $\frac{1}{2}$.	En.....	25.
Or, en.....	10.	En.....	32.

Il résulte de ces trois expériences :

1.° Que le temps du refroidissement de l'or est à celui

206 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

du refroidissement du grès , au point de les tenir : : 38 : 28,
& : : 118 : 90 pour leur entier refroidissement.

2.° Que le temps du refroidissement de l'or est à celui
du refroidissement du verre , au point de les tenir : : 38 : 27,
& : : 118 : 70 pour leur entier refroidissement.

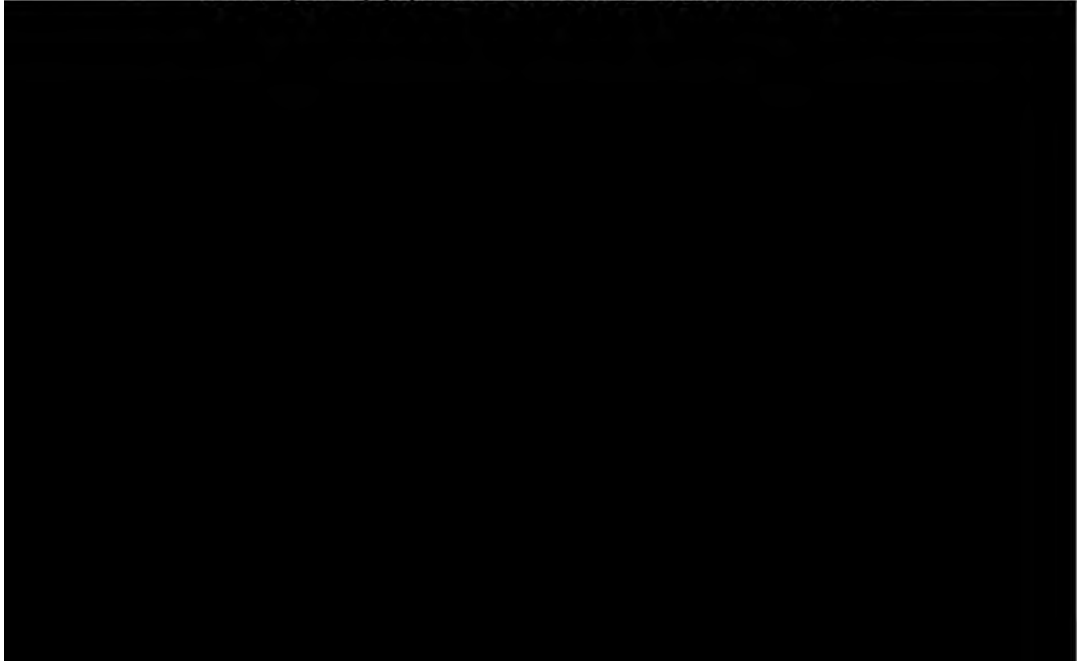
3.° Que le temps du refroidissement de l'or est à celui
du refroidissement de la porcelaine , au point de les tenir
: : 38 : 21 , & : : 118 : 66 pour leur entier refroidissement.

4.° Que le temps du refroidissement de l'or est à celui
du refroidissement du gyps , au point de les tenir : : 38 : $12\frac{1}{2}$,
& : : 118 : 39 pour leur entier refroidissement.

5.° Que le temps du refroidissement du grès est à celui
du refroidissement du verre , au point de les tenir : : $28\frac{1}{2}$: 27,
& : : 90 : 70 pour leur entier refroidissement.

6.° Que le temps du refroidissement du grès est à celui
du refroidissement de la porcelaine , au point de pouvoir
les tenir : : $28\frac{1}{2}$: 21 , & : : 90 : 66 pour leur entier refroi-
dissement.

7.° Que le temps du refroidissement du grès est à celui
du refroidissement du gyps , au point de les tenir : : $28\frac{1}{2}$: $12\frac{1}{2}$,
& : : 90 : 39 pour leur entier refroidissement.



DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 207
 est à celui du refroidissement du gyps, au point de les
 tenir :: 21 : 12 $\frac{1}{2}$, & :: 66 : 39 pour leur entier refroi-
 dissement.

X X V.

ON a fait chauffer de même les boulets d'argent, de
 marbre commun, de pierre dure, de marbre blanc & de
 pierre calcaire tendre d'Anières près de Dijon.

<i>Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.</i>		<i>Refroidis à la température.</i>	
	minutes.		minutes.
Pierre calcaire tendre, en.	8.	En.....	25.
Pierre dure, en.....	10.	En.....	34.
Marbre commun, en....	11.	En.....	35.
Marbre blanc, en.....	12.	En.....	36.
Argent, en.....	13 $\frac{1}{2}$.	En.....	40.

X X V I.

LA même expérience répétée, les boulets se sont
 refroidis dans l'ordre suivant:

<i>Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.</i>		<i>Refroidis à la température.</i>	
	minutes.		minutes.
Pierre calcaire tendre, en..	9.	En.....	27.
Pierre calcaire dure, en...	11.	En.....	37.
Marbre commun, en....	13.	En.....	40.
Marbre blanc, en.....	14.	En.....	40.
Argent, en.....	16.	En.....	43.

X X V I I.

LA même expérience répétée, les boulets se sont
 refroidis dans l'ordre suivant:

208 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.		Refroidis à la température.	
	minutes.		minutes.
Pierre calcaire tendre, en..	9.	En.....	26.
Pierre calcaire dure, en..	$10\frac{1}{2}$.	En.....	36.
Marbre commun, en....	$12\frac{1}{2}$.	En.....	38.
Marbre blanc, en.....	$13\frac{1}{2}$.	En.....	39.
Argent, en.....	16.	En.....	42.

Il résulte de ces trois expériences :

- 1.° Que le temps du refroidissement de l'argent est à celui du refroidissement du marbre blanc, au point de les tenir : : $45\frac{1}{2} : 39\frac{1}{2}$, & : : 125 : 115 pour leur entier refroidissement.
- 2.° Que le temps du refroidissement de l'argent est à celui du refroidissement du marbre commun, au point de les tenir : : $45\frac{1}{2} : 36$, & : : 125 : 113 pour leur entier refroidissement.
- 3.° Que le temps du refroidissement de l'argent est à celui du refroidissement de la pierre dure, au point de les tenir : : $45\frac{1}{2} : 31\frac{1}{2}$, & : : 125 : 107 pour leur entier refroidissement.
- 4.° Que le temps du refroidissement de l'argent est à

6.° Que le temps du refroidissement du marbre blanc est à celui du refroidissement de la pierre dure, au point de les tenir :: $39\frac{1}{2} : 31\frac{1}{2}$, & :: 115 : 107 pour leur entier refroidissement.

7.° Que le temps du refroidissement du marbre blanc est à celui du refroidissement de la pierre tendre, au point de les tenir :: $39\frac{1}{2} : 26$, & :: 115 : 78 pour leur entier refroidissement.

8.° Que le temps du refroidissement du marbre commun est à celui du refroidissement de la pierre dure, au point de les tenir :: $36 : 31\frac{1}{2}$, & :: 113 : 109 pour leur entier refroidissement.

9.° Que le temps du refroidissement du marbre commun est à celui du refroidissement de la pierre tendre, au point de les tenir :: $36 : 26$, & :: 113 : 78 pour leur entier refroidissement.

10.° Que le temps du refroidissement de la pierre dure est à celui du refroidissement de la pierre tendre, au point de les tenir :: $31\frac{1}{2} : 26$, & :: 107 : 78 pour leur entier refroidissement.

X X V I I I.

ON a mis dans le même four bien chauffé, des boulets d'or, de marbre blanc, de marbre commun, de pierre dure & de pierre tendre, ils se sont refroidis dans l'ordre suivant:

<i>Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.</i>		<i>Refroidis à la température.</i>	
	<i>minutes.</i>		<i>minutes.</i>
Pierre calcaire tendre, en. .	9.	En.....	29.
<i>Supplément. Tome I.</i>		. D d	

du refroidissement du marbre blanc, au point de les tenir :: $39\frac{1}{2}$: 32, & :: 117 : 92 pour leur entier refroidissement.

2.^o Que le temps du refroidissement de l'or est à celui du refroidissement du marbre commun, au point de les tenir :: $39\frac{1}{2}$: $29\frac{1}{2}$, & :: 117 : 87 pour leur entier refroidissement.

3.^o Que le temps du refroidissement de l'or est à celui du refroidissement de la pierre dure, au point de les tenir :: $39\frac{1}{2}$: $27\frac{1}{2}$, & :: 117 : 86 pour leur entier refroidissement.

4.^o Que le temps du refroidissement de l'or est à celui du refroidissement de la pierre tendre, au point de les tenir :: $39\frac{1}{2}$: 22, & :: 117 : 68 pour leur entier refroidissement.

5.^o Que le temps du refroidissement du marbre blanc est à celui du refroidissement du marbre commun, au point de les tenir :: 32 : 29, & :: 92 : 87 pour leur entier refroidissement.

6.^o Que le temps du refroidissement du marbre blanc est à celui du refroidissement de la pierre dure, au point de les tenir :: 32 : $27\frac{1}{2}$, & :: 92 : 84 pour leur entier refroidissement.

7.^o Que le temps du refroidissement du marbre blanc est à celui du refroidissement de la pierre tendre, au point de les tenir :: 32 : 22, & :: 92 : 68 pour leur entier refroidissement.

212 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

8.° Que le temps du refroidissement du marbre commun est à celui du refroidissement de la pierre dure , au point de les tenir : : 29 : 27 $\frac{1}{2}$, & :: 87 : 84 pour leur entier refroidissement.

9.° Que le temps du refroidissement du marbre commun est à celui du refroidissement de la pierre tendre , au point de les tenir : : 29 : 22 , & : : 87 : 68 pour leur entier refroidissement.

10.° Que le temps du refroidissement de la pierre dure est à celui du refroidissement de la pierre tendre , au point de les tenir : : 27 $\frac{1}{2}$: 22 , & : : 84 : 68 pour leur entier refroidissement.

X X X I.

ON a mis dans le même four les boulets d'argent, de grès, de verre, de porcelaine & de gyps, ils se sont refroidis dans l'ordre suivant.

Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.		Refroidis à la température.	
	minutes.		minutes.
Gyps, en.....	3.	En.....	14.
Porcelaine, en.....	6 $\frac{1}{2}$.	En.....	17.

DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 213

<i>Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.</i>		<i>Refroidis à la température.</i>	
	<i>minutes.</i>		<i>minutes.</i>
Gyps, en	3.	En	13.
Porcelaine, en	7.	En	19.
Verre, en	8 $\frac{1}{2}$.	En	22.
Grès, en	9 $\frac{1}{2}$.	En	26.
Argent, en	12.	En	34.

X X X I I I.

LA même expérience répétée une troisième fois, les boulets se sont refroidis dans l'ordre suivant.

<i>Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.</i>		<i>Refroidis à la température.</i>	
	<i>minutes.</i>		<i>minutes.</i>
Gyps, en	3.	En	12.
Porcelaine, en	6.	En	17.
Verre, en	7 $\frac{1}{2}$.	En	20.
Grès, en	8.	En	27.
Argent, en	11 $\frac{1}{2}$.	En	34.

Il résulte de ces trois expériences.

1.° Que le temps du refroidissement de l'argent est à celui du refroidissement du grès, au point de les tenir :: 36 : 26 $\frac{1}{2}$, & :: 103 : 80 pour leur entier refroidissement.

2.° Que le temps du refroidissement de l'argent est à celui du refroidissement du verre, au point de les tenir :: 36 : 25, & :: 103 : 62 pour leur entier refroidissement.

3.° Que le temps du refroidissement de l'argent est à celui du refroidissement de la porcelaine, au point de les

214 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

tenir :: 36 : 20, & :: 103 : 54 pour leur entier refroidissement.

4.^o Que le temps du refroidissement de l'argent est à celui du refroidissement du gyps, au point de les tenir :: 36 : 9, & :: 103 : 39 pour leur entier refroidissement.

5.^o Que le temps du refroidissement du grès, est à celui du refroidissement du verre, au point de les tenir :: $26\frac{1}{2}$: 25 par les expériences présentes, & :: $28\frac{1}{2}$: 27 par les expériences précédentes (*art. XXIV*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 55 à 52 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par les présentes expériences, étant :: 80 : 62, & :: 90 : 70 par les expériences précédentes (*art. XXIV*); on aura, en ajoutant ces temps, 170 à 132 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du grès & du verre.

6.^o Que le temps du refroidissement du grès est à celui du refroidissement de la porcelaine, au point de pouvoir les tenir :: $26\frac{1}{2}$: $19\frac{1}{2}$ par les présentes expériences, & :: $28\frac{1}{2}$: 21 par les expériences précédentes (*art. XXIV*).

DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 215

7.^o Que le temps du refroidissement du grès est à celui du refroidissement du gyps, au point de les tenir :: $26\frac{1}{2}$: 9 par les expériences présentes, & :: $28\frac{1}{2}$: $12\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. XXIV*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 55 à $21\frac{1}{2}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement, & pour le second, le rapport donné par la présente expérience, étant :: 80 : 39, & :: 90 : 39 par les expériences précédentes (*art. XXIV*); on aura, en ajoutant ces temps, 170 à 78 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du grès & du gyps.

8.^o Que le temps du refroidissement du verre est à celui du refroidissement de la porcelaine, au point de les tenir :: 25 : 19 par les présentes expériences, & :: 27 : 21 par les expériences précédentes (*art. XXIV*); ainsi en ajoutant ces temps, on aura 52 à $40\frac{1}{2}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement. Et pour le second, le rapport donné par les expériences présentes étant :: 62 : 51, & :: 70 : 66 par les expériences précédentes (*art. XXIV*); on aura, en ajoutant ces temps, 132 à 117 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du verre & de la porcelaine.

9.^o Que le temps du refroidissement du verre est à celui du refroidissement du gyps, au point de les tenir :: 25 : 9 par les présentes expériences, & :: 27 : $12\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. XXIV*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps 52 à $21\frac{1}{2}$ pour le rapport encore plus précis de leur premier refroidissement. Et pour le

216 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

second, le rapport donné par les présentes expériences, étant :: 62 : 39, & :: 70 : 39 par les expériences précédentes (*art. XXIV*); on aura, en ajoutant ces temps, 132 à 78 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du verre & du gyps.

10.^o Que le temps du refroidissement de la porcelaine est à celui du refroidissement du gyps au point de les tenir :: $19\frac{1}{2}$: 9 par les présentes expériences, & :: 21 : $12\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. XXIV*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps $40\frac{1}{2}$ à $21\frac{1}{2}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement. Et pour le second, le rapport donné par l'expérience présente étant :: 54 : 39, & par les expériences précédentes (*art. XXIV*) :: 66 : 39; on aura, en ajoutant ces temps, 120 à 78 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement de la porcelaine & du gyps.

X X X I V.

ON a mis dans le même four les boulets d'or, de craie blanche, d'ocre & de glaise, ils se sont refroidis dans l'ordre suivant.

Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.		Refroidis à la température.	
	minutes		minutes
Craie, en.....	6.	En.....	15.
Ocre, en.....	$6\frac{1}{2}$.	En.....	16.
Glaise, en.....	7.	En.....	18.
Or, en.....	12.	En.....	36.

XXXV.

X X X V.

LA même expérience répétée avec les mêmes boulets & un boulet de plomb, leur refroidissement s'est fait dans l'ordre suivant.

Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.		Refroidis à la température.	
	minutes.		minutes.
Craie, en.....	4.	En.....	11.
Ocre, en.....	5.	En.....	23.
Glaife, en.....	5 $\frac{1}{2}$.	En.....	15.
Plomb, en.....	7.	En.....	18.
Or, en.....	9 $\frac{1}{2}$.	En.....	29.

Il résulte de ces deux expériences.

1.° Que le temps du refroidissement de l'or est à celui du refroidissement du plomb, au point de pouvoir les tenir :: $9 \frac{1}{2}$: 7 par l'expérience présente, & :: 38 : 24 par les expériences précédentes (*art. XVI*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps $47 \frac{1}{2}$ à 31 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement. Et pour le second, le rapport donné par l'expérience présente étant :: 29 : 18, & :: 115 : 90 par les expériences précédentes (*art. XVI*); on aura, en ajoutant ces temps, 144 à 108 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement de l'or & du plomb.

2.° Que le temps du refroidissement de l'or est à celui du refroidissement de la glaife au point de les tenir :: $21 \frac{1}{2}$: $12 \frac{1}{2}$, & :: 65 : 33 pour leur entier refroidissement.

3.° Que le temps du refroidissement de l'or est à celui

8 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

du refroidissement de l'ocre, au point de les tenir :: $21 \frac{1}{2}$: $11 \frac{1}{2}$, & :: 65 : 29 pour leur entier refroidissement.

4.^o Que le temps du refroidissement de l'or est à celui du refroidissement de la craie, au point de pouvoir les tenir :: $21 \frac{1}{2}$: 10, & :: 65 : 26 pour leur entier refroidissement.

5.^o Que le temps du refroidissement du plomb, est à celui du refroidissement de la glaise, au point de pouvoir les tenir :: 7 : $5 \frac{1}{2}$, & :: 18 : 15 pour leur entier refroidissement.

6.^o Que le temps du refroidissement du plomb est à celui du refroidissement de l'ocre, au point de les tenir :: 7 : 5, & :: 18 : 13 pour leur entier refroidissement.

7.^o Que le temps du refroidissement du plomb est à celui du refroidissement de la craie, au point de les tenir :: 7 : 4, & :: 18 : 11 pour leur entier refroidissement.

8.^o Que le temps du refroidissement de la glaise est à celui du refroidissement de l'ocre au point de pouvoir les tenir :: $12 \frac{1}{2}$: $11 \frac{1}{2}$, & :: 33 : 29 pour leur entier refroidissement.

9.^o Que le temps du refroidissement de la glaise est à celui du refroidissement de la craie, au point de pouvoir les tenir :: $12 \frac{1}{2}$: 10, & :: 33 : 26 pour leur entier refroidissement.

10.^o Que le temps du refroidissement de l'ocre est à celui du refroidissement de la craie, au point de pouvoir les tenir :: $11 \frac{1}{2}$: 10, & :: 29 : 26 pour leur entier refroidissement.

X X X V I.

ON a mis dans le même four les boulets de fer, d'argent, de gyps, de pierre ponce & de bois, mais à un degré de chaleur moindre, pour ne point faire brûler le bois, & ils se sont refroidis dans l'ordre suivant :

Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.		Refroidis à la température.	
	minutes.		minutes.
Pierre ponce, en.....	2.	En.....	5.
Bois, en.....	2.	En.....	6.
Gyps, en.....	2 $\frac{1}{2}$.	En.....	11.
Argent, en.....	10.	En.....	35.
Fer, en.....	13.	En.....	40.

X X X V I I.

LA même expérience répétée à une moindre chaleur, les boulets se sont refroidis dans l'ordre suivant :

Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.		Refroidis à la température.	
	minutes.		minutes.
Pierre ponce, en.....	1 $\frac{1}{2}$.	En.....	4.
Bois, en.....	2.	En.....	5.
Gyps, en.....	2 $\frac{1}{2}$.	En.....	9.
Argent, en.....	7.	En.....	24.
Fer, en.....	8 $\frac{1}{2}$.	En.....	31.

Il résulte de ces expériences :

1.° Que le temps du refroidissement du fer est, à celui du refroidissement de l'argent, au point de pouvoir les tenir :: 21 $\frac{1}{2}$: 17 par les présentes expériences, & : 45 $\frac{1}{2}$: 34 par les expériences précédentes (*art. XI*) ; ainfi on aura, en ajoutant ces temps, 67 à 51 pour le rapport plus précis de

E e ij

220 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

leur premier refroidissement ; & pour le second , le rapport donné par les expériences présentes , étant : : 71 : 59 , & : : 138 : 97 par les expériences précédentes (*art. XI*) ; on aura , en ajoutant ces temps , 209 à 156 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du fer & de l'argent.

2.^o Que le temps du refroidissement du fer est à celui du refroidissement du gyps , au point de pouvoir les tenir : : $21\frac{1}{2}$: 5 , & : : 71 : 20 pour leur entier refroidissement.

3.^o Que le temps du refroidissement du fer est à celui du refroidissement du bois , au point de pouvoir les tenir : : $21\frac{1}{2}$: 4 , & : : 71 : 11 pour leur entier refroidissement.

4.^o Que le temps du refroidissement du fer est à celui du refroidissement de la pierre ponce , au point de les tenir : : $21\frac{1}{2}$: $3\frac{1}{2}$, & : : 71 : 9 pour leur entier refroidissement.

5.^o Que le temps du refroidissement de l'argent est à celui du refroidissement du gyps , au point de les tenir : : 17 : 5 , & : : 59 : 30 pour leur entier refroidissement.

6.^o Que le temps du refroidissement de l'argent est à celui du refroidissement du bois , au point de pouvoir les

du refroidissement du bois, au point de pouvoir les tenir :: 5 : 4, & :: 20 : 11, pour leur entier refroidissement.

9.^o Que le temps du refroidissement du gyps est à celui du refroidissement de la pierre ponce, au point de pouvoir les tenir :: 5 : 3 $\frac{1}{2}$, & :: 20 : 9 pour leur entier refroidissement.

10.^o Que le temps du refroidissement du bois est à celui du refroidissement de la pierre ponce, au point de les tenir :: 4 : 3 $\frac{1}{2}$, & :: 11 : 9 pour leur entier refroidissement.

X X X V I I I.

AYANT fait chauffer ensemble les boulets d'or, d'argent, de pierre tendre & de gyps, ils se sont refroidis dans l'ordre suivant :

Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.		Refroidis à la température.	
	minutes.		minutes.
Gyps, en.....	4 $\frac{1}{2}$.	En.....	14.
Pierre tendre, en.....	12.	En.....	27.
Argent, en.....	16.	En.....	42.
Or, en.....	18.	En.....	47.

Il résulte de cette expérience :

1.^o Que le temps du refroidissement de l'or est à celui du refroidissement de l'argent, au point de pouvoir les tenir :: 18 : 16 par l'expérience présente, & :: 62 : 55 par les expériences précédentes (*art. XV*), ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 98 à 71 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par l'expérience présente étant :: 35 : 42,

222 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

& :: 187 : 159 par les expériences précédentes (*art. XV*); on aura, en ajoutant ces temps, 234 à 201 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement de l'or & de l'argent.

2.^o Que le temps du refroidissement de l'or est à celui du refroidissement de la pierre tendre, au point de les tenir :: 18 : 12, & :: $39\frac{1}{2}$: 23 par les expériences précédentes (*art. XXX*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, $57\frac{1}{2}$ à 35 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par l'expérience présente étant :: 47 : 27, & par les expériences précédentes (*art. XXX*) :: 117 : 68; on aura, en ajoutant ces temps, 164 à 95 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement de l'or & de la pierre tendre.

3.^o Que le temps du refroidissement de l'or est à celui du refroidissement du gyps, au point de les tenir :: 18 : $4\frac{1}{2}$, & :: 38 : $12\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. XXIV*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 56 à 17 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par la présente ex-

DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 223

par les expériences précédentes (*art. XXVII*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, $61\frac{1}{2}$ à 38 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par la présente expérience étant :: 42 : 27, & :: 125 : 78 par les expériences précédentes (*art. XXVII*); on aura, en ajoutant ces temps, 167 à 105 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement de l'argent & de la pierre tendre.

5.° Que le temps du refroidissement de l'argent est à celui du refroidissement du gyps, au point de les tenir :: 16 : $4\frac{1}{2}$ par la présente expérience, & :: 17 : 5 par les expériences précédentes (*art. XXXVI*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 33 à $9\frac{1}{2}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par l'expérience présente étant :: 42 : 14, & :: 59 : 20 par les expériences précédentes (*art. XXXVI*); on aura, en ajoutant ces temps, 101 à 34 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement de l'argent & du gyps.

6.° Que le temps du refroidissement de la pierre tendre est à celui du refroidissement du gyps, au point de les tenir :: 12 : $4\frac{1}{2}$, & :: 72 : 14 pour leur entier refroidissement.

X X X I X.

AYANT fait chauffer pendant vingt minutes, c'est-à-dire, pendant un temps à peu-près double de celui qu'on tenoit ordinairement les boulets au feu, qui étoit communément de dix minutes, les boulets de fer, de cuivre,

224 INTRODUCTION À L'HISTOIRE
de verre, de plomb & d'étain, ils se sont refroidis dans
l'ordre suivant :

Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.		Refroidis à la température.	
	minutes.		minutes.
Étain, en.....	10.	En.....	25.
Plomb, en.....	11.	En.....	30.
Verre, en.....	12.	En.....	35.
Cuivre, en.....	16 $\frac{1}{2}$.	En.....	44.
Fer, en.....	20 $\frac{1}{2}$.	En.....	50.

Il résulte de cette expérience qui a été faite avec la plus grande précaution ;

1.° Que le temps du refroidissement du fer est à celui du refroidissement du cuivre, au point de les tenir :: 20 $\frac{1}{2}$: 16 $\frac{1}{2}$ par la présente expérience, & :: 161 : 138 par les expériences précédentes (*art. XXI*) ; ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 181 $\frac{1}{2}$ à 154 $\frac{1}{2}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement ; & pour le second, le rapport donné par l'expérience présente étant :: 50 : 44, & :: 466 : 405 par les expériences précédentes (*article XXI*) ; on aura, en ajoutant ces temps, 516 à 449 pour le rapport encore plus précis de l'entier

second, le rapport donné par l'expérience présente étant :: 50 : 35, & :: 186 : 97 par les expériences précédentes (*art. XXI*); on aura, en ajoutant ces temps, 236 à 132 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du fer & du verre.

3.^o Que le temps du refroidissement du fer est à celui du refroidissement du plomb, au point de pouvoir les tenir :: 20 $\frac{1}{2}$: 11 par la présente expérience, & :: 53 $\frac{1}{2}$: 27 par les expériences précédentes (*art. IV*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 74 à 38 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par la présente expérience étant :: 50 : 30, & :: 142 : 94 $\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. IV*); on aura, en ajoutant ces temps, 192 à 124 $\frac{1}{2}$ pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du fer & du plomb.

4.^o Que le temps du refroidissement du fer est à celui du refroidissement de l'étain, au point de pouvoir les tenir :: 20 $\frac{1}{2}$: 10, & :: 131 : 64 $\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. XXI*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 152 à 74 $\frac{1}{2}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par l'expérience présente étant :: 50 : 25, & :: 460 : 226 par les expériences précédentes (*art. XXI*); on aura, en ajoutant ces temps, 510 à 251 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du fer & de l'étain.

5.^o Que le temps du refroidissement du cuivre est à celui du refroidissement du verre, au point de pouvoir les

5 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

tenir : : $16\frac{1}{2}$: 12 par la présente expérience, & : : $52\frac{1}{2}$: $34\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. XXI*) ; ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 69 à 46 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement ; & pour le second, le rapport donné par la présente expérience étant : : 44 : 35, & : : 157 : 97 par les expériences précédentes (*art. XXI*) ; on aura, en ajoutant ces temps, 201 à 132 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du cuivre & du verre.

6.^o Que le temps du refroidissement du cuivre est à celui du refroidissement du plomb, au point de les tenir : : $16\frac{1}{2}$: 11 par la présente expérience, & : : 45 : 27 par les expériences précédentes (*art. V*) ; ainsi on aura, en ajoutant ces temps, $61\frac{1}{2}$ à 38 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement ; & pour le second, le rapport donné par la présente expérience étant : : 44 : 30, & : : 125 : $94\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. V*) ; on aura, en ajoutant ces temps, 169 à $124\frac{1}{2}$ pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du cuivre & du plomb.

7.^o Que le temps du refroidissement du cuivre, est à celui du refroidissement de l'étain, au point de les tenir : : $16\frac{1}{2}$: 10 par l'expérience présente, & : : $136\frac{1}{2}$: 76 par les expériences précédentes (*art. XXI*) ; ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 153 à 86 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement ; & pour le second, le rapport donné par la présente expérience étant : : 44 : 25, & : : 304 : 224 par les expériences précédentes (*art. XXI*) ;

on aura , en ajoutant ces temps , 348 à 249 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du cuivre & de l'étain.

8.° Que le temps du refroidissement du verre est à celui du refroidissement du plomb , au point de pouvoir les tenir :: 12 : 11 , & :: 35 : 30 pour leur entier refroidissement.

9.° Que le temps du refroidissement du verre est à celui du refroidissement de l'étain , au point de les tenir :: 12 : 10 par la présente expérience , & :: $34\frac{1}{2}$: $32\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. XXI*) ; ainsi on aura , en ajoutant ces temps , 46 à $42\frac{1}{2}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement ; & pour le second , le rapport donné par l'expérience étant :: 35 : 25 , & :: 97 : 92 par les expériences précédentes (*art. XXI*) ; on aura , en ajoutant ces temps , 132 à 117 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du verre & de l'étain.

10.° Que le temps du refroidissement du plomb est à celui du refroidissement de l'étain , au point de les tenir :: 11 : 10 par la présente expérience , & :: $25\frac{1}{2}$: $21\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. VIII*) ; ainsi on aura , en ajoutant ces temps , $36\frac{1}{2}$ à $31\frac{1}{2}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement ; & pour le second , le rapport donné par la présente expérience étant :: 30 : 25 , & :: $79\frac{1}{2}$: 64 par les expériences précédentes (*art. VIII*) ; on aura , en ajoutant ces temps , $109\frac{1}{2}$ à 89 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du plomb & de l'étain.

INTRODUCTION À L'HISTOIRE

X L.

AYANT mis chauffer ensemble les boulets de cuivre, de zinc, de bismuth, d'étain & d'antimoine, ils se sont refroidis dans l'ordre suivant :

<i>Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.</i>		<i>Refroidis à la température.</i>	
	<i>minutes.</i>		<i>minutes.</i>
Antimoine, en.....	8.	En.....	24.
Bismuth, en.....	8.	En.....	23.
Étain, en.....	8 $\frac{1}{2}$.	En.....	25.
Zinc, en.....	12.	En.....	30.
Cuivre, en.....	14.	En.....	40.

X L I.

LA même expérience répétée, les boulets se sont refroidis dans l'ordre suivant :

<i>Refroidis à les tenir dans la main pendant une demi-seconde.</i>		<i>Refroidis à la température.*</i>	
	<i>minutes.</i>		<i>minutes.</i>
Antimoine, en.....	8.	En.....	23.
Bismuth, en.....	8.	En.....	24.
Étain, en.....	9 $\frac{1}{2}$.	En.....	25.
Zinc, en.....	12.	En.....	38.
Cuivre, en.....	11.	En.....	40.

Il résulte de ces deux expériences :

1.^o Que le temps du refroidissement du cuivre est à celui du refroidissement du zinc, au point de les tenir :: 28 : 24, & :: 80 : 68 pour leur entier refroidissement.

2.^o Que le temps du refroidissement du cuivre est à celui du refroidissement de l'étain, au point de les tenir :: 28 : 18 par les présentes expériences, & :: 153 : 86

DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 229

par les expériences précédentes (*art. XXXIX*) ; ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 181 à 104 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement ; & pour le second, le rapport donné par la présente expérience étant :: 80 : 47, & par les expériences précédentes (*article XXXIX*) :: 348 : 249 ; on aura, en ajoutant ces temps, 428 à 296 pour le rapport plus précis de l'entier refroidissement du cuivre & de l'étain.

3.° Que le temps du refroidissement du cuivre est à celui du refroidissement de l'antimoine, au point de pouvoir les tenir :: 28 : 16, & :: 80 : 47 pour leur entier refroidissement.

4.° Que le temps du refroidissement du cuivre est à celui du refroidissement du bismuth, au point de les tenir :: 28 : 16, & :: 80 : 47 pour leur entier refroidissement.

5.° Que le temps du refroidissement du zinc est à celui du refroidissement de l'étain, au point de les tenir :: 24 : 18, & :: 68 : 47 pour leur entier refroidissement.

6.° Que le temps du refroidissement du zinc est à celui du refroidissement de l'antimoine, au point de les tenir :: 24 : 16 par les présentes expériences, & :: 73 : 39 $\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. XVII*) ; ainsi en ajoutant ces temps, on aura 97 à 55 $\frac{1}{2}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement ; & pour le second, le rapport donné par les expériences présentes :: 68 : 47, & :: 220 : 155 par les expériences précédentes (*art. XVII*) ; on aura, en ajoutant ces temps, 288

292 pour le rapport encore plus précis du refroidissement du zinc & de l'antimoine.

3.^o Que le temps du refroidissement du zinc est à celui du refroidissement du bismuth, au point de pouvoir les tenir :: 24 : 16, & :: 59 : 35 $\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (art. XVII); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 83 à 51 $\frac{1}{2}$ pour le rapport encore plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par la présente expérience étant :: 68 : 47; & :: 176 : 140 par les expériences précédentes (art. XVII); on aura, en ajoutant ces temps, 244 à 187 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du zinc & du bismuth.

8.^o Que le temps du refroidissement de l'étain est à celui du refroidissement de l'antimoine, au point de les tenir :: 18 : 16, & :: 50 : 47 pour leur entier refroidissement.

9.^o Que le temps du refroidissement de l'étain est à celui du refroidissement du bismuth, au point de les tenir :: 18 : 16, & :: 50 : 47 pour leur entier refroidissement.

10.^o Que le temps du refroidissement de l'antimoine, au point de celui du refroidissement de l'antimoine, au point de pouvoir les tenir :: 16 : 16 par la présente expérience, & :: 35 $\frac{1}{2}$: 32 par les expériences précédentes (art. XVII); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 51 $\frac{1}{2}$ à 48 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par l'expérience présente, étant :: 47 : 47, & par les expériences précédentes

DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 231
 (article XVII) :: 140 : 127, on aura, en ajoutant ces
 temps, 187 à 174 pour le rapport encore plus précis
 de l'entier refroidissement du bismuth & de l'antimoine.

X L I I.

AYANT fait chauffer ensemble les boulets d'or,
 d'argent, de fer, d'émeril & de pierre dure, ils se sont
 refroidis dans l'ordre suivant :

Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.		Refroidis à la température.	
	minutes.		minutes.
Pierre calcaire dure, en..	11 $\frac{1}{4}$.	En.....	32.
Argent, en	13.	En.....	37.
Or, en.....	14.	En.....	40.
Émeril, en.....	15 $\frac{1}{2}$.	En.....	46.
Fer, en.....	17.	En.....	51.

Il résulte de cette expérience :

1.° Que le temps du refroidissement du fer est à celui
 du refroidissement de l'émeril, au point de pouvoir les
 tenir :: 17 : 15 $\frac{1}{2}$, & :: 51 : 46 pour leur entier refroidis-
 sement.

2.° Que le temps du refroidissement du fer est à celui
 du refroidissement de l'or, au point de pouvoir les tenir
 :: 17 : 14 par la présente expérience, & :: 45 $\frac{1}{2}$: 37 par
 les expériences précédentes (art. XI) ; ainsi on aura, en
 ajoutant ces temps, 62 $\frac{1}{2}$ à 51 pour le rapport plus précis
 de leur premier refroidissement ; & pour le second, le
 rapport donné par la présente expérience étant :: 51 : 40,
 & :: 138 : 114 par les expériences précédentes (art. XI) ;

INTRODUCTION À L'HISTOIRE

on aura, en ajoutant ces temps, 189 à 154 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du fer & de l'or.

3.^o Que le temps du refroidissement du fer est à celui du refroidissement de l'argent, au point de les tenir :: 17 : 13 par la présente expérience, & :: 67 : 51 par les expériences précédentes (*art. XXXVII*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 84 à 64 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par la présente expérience étant :: 51 : 37, & :: 209 : 156 par les expériences précédentes (*art. XXXVII*); on aura, en ajoutant ces temps, 260 à 193 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du fer & de l'argent.

4.^o Que le temps du refroidissement du fer est à celui du refroidissement de la pierre dure, au point de les tenir :: 17 : 11 $\frac{1}{4}$, & :: 51 : 52 pour leur entier refroidissement.

5.^o Que le temps du refroidissement de l'émeril est à celui du refroidissement de l'or, au point de les tenir :: 15 $\frac{1}{2}$: 14 par la présente expérience, & :: 44 : 38 par les expériences précédentes (*art. XVI*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps 59 $\frac{1}{2}$ à 52 pour le rapport encore plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par la présente expérience étant :: 46 : 40, & :: 131 : 115 par les expériences précédentes (*article XVI*); on aura, en ajoutant ces temps, 177 à 115 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement de l'émeril & de l'or.

6.^o Que

6.^o Que le temps du refroidissement de l'émeril est à celui du refroidissement de l'argent, au point de pouvoir les tenir :: $15 \frac{1}{2} : 13$ par la présente expérience, & :: $43 : 32 \frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. XVII*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, $58 \frac{1}{2}$ à $45 \frac{1}{2}$ pour le rapport plus précis du premier refroidissement de l'émeril & de l'argent; & pour le second, le rapport donné par la présente expérience étant :: $46 : 37$, & :: $125 : 98$ par les expériences précédentes (*art. XVII*); on aura, en ajoutant ces temps, 171 à 135 pour le rapport encore plus précis de leur entier refroidissement.

7.^o Que le temps du refroidissement de l'émeril est à celui du refroidissement de la pierre dure, au point de les tenir :: $15 \frac{1}{2} : 12$, & :: $46 : 32$ pour leur entier refroidissement.

8.^o Que le temps du refroidissement de l'or est à celui du refroidissement de l'argent, au point de les tenir :: $14 : 13$ par la présente expérience, & :: $80 : 71$ par les expériences précédentes (*art. XXXVIII*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 94 à 84 pour le rapport encore plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par la présente expérience étant :: $40 : 37$, & :: $234 : 201$ par les expériences précédentes (*art. XXXVIII*); on aura, en ajoutant ces temps, 274 à 238 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement de l'or & de l'argent.

9.^o Que le temps du refroidissement de l'or est à celui du refroidissement de la pierre dure, au point de les

INTRODUCTION À L'HISTOIRE

tenir :: 14 : 12 par la présente expérience, & :: $39\frac{1}{2}$: $27\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*article XXX*); ainsi on aura en ajoutant ces temps, $53\frac{1}{2}$ à $39\frac{1}{2}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par la présente expérience étant :: 40 : 32, & :: 117 : 86 par les expériences précédentes (*article XXX*); on aura, en ajoutant ces temps, 157 à 118 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement de l'or & de la pierre dure.

10.^o Que le temps du refroidissement de l'argent est à celui du refroidissement de la pierre dure, au point de pouvoir les tenir :: 13 : 12 par la présente expérience, & :: $45\frac{1}{2}$: $31\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*article XXVII*); ainsi en ajoutant ces temps, on aura $58\frac{1}{2}$ à $43\frac{1}{2}$ pour le rapport encore plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par l'expérience présente étant :: 37 : 32, & :: 125 : 107 par les expériences précédentes (*art. XXVIII*); on aura, en ajoutant ces temps, 162 à 139 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement de l'argent & de la pierre dure.

X L I I I.

AYANT fait chauffer ensemble les boulets de plomb, de fer, de marbre blanc, de grès, de pierre tendre, ils se sont refroidis dans l'ordre suivant:

<i>Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.</i>		<i>Refroidis à la température.</i>	
	minutes.		minutes.
Pierre calcaire tendre, en	$6\frac{1}{2}$.	En.....	20.

DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 235

Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.		Refroidis à la température.	
	minutes.		minutes.
Plomb, en.....	8.	En.....	29.
Grès, en.....	$8\frac{1}{2}$.	En.....	29.
Marbre blanc, en.....	$10\frac{1}{2}$.	En.....	29.
Fer, en.....	15.	En.....	43.

X L I V.

LA même expérience répétée, les boulets se sont refroidis dans l'ordre suivant.

Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.		Refroidis à la température.	
	minutes.		minutes.
Pierre calcaire tendre, en	7.	En.....	21.
Plomb, en.....	8.	En.....	28.
Grès, en.....	$8\frac{1}{2}$.	En.....	28.
Marbre blanc, en.....	$10\frac{1}{2}$.	En.....	30.
Fer, en.....	16.	En.....	45.

Il résulte de ces deux expériences :

1.° Que le temps du refroidissement du fer est à celui du refroidissement du marbre blanc, au point de les tenir : : 31 : 21, & : : 88 : 59 pour leur entier refroidissement.

2.° Que le temps du refroidissement du fer est à celui du refroidissement du grès, au point de les tenir : : 31 : 17 par la présente expérience, & : : $53\frac{1}{2}$: 32 par les expériences précédentes (*art. IV*) ; ainsi on aura, en ajoutant ces temps, $84\frac{1}{2}$ à 49 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement ; & pour le second, le rapport donné par la présente expérience étant : : 88 : 57, & : : 142 : $102\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. IV*) ;

G g ij

INTRODUCTION À L'HISTOIRE

on aura, en ajoutant ces temps, 230 à $159\frac{1}{2}$ pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du fer & du grès.

3.^o Que le temps du refroidissement du fer est à celui du refroidissement du plomb, au point de pouvoir les tenir :: 31 : 16 par les expériences présentes, & :: 74 : 38 par les expériences précédentes (*art. XXXIX*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 105 à 54 pour le rapport encore plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par les expériences présentes étant :: 88 : 57, & :: 192 : $124\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*article XXXIX*); on aura, en ajoutant ces temps, 280 à $181\frac{1}{2}$ pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du fer & du plomb.

4.^o Que le temps du refroidissement du fer est à celui du refroidissement de la pierre tendre, au point de pouvoir les tenir :: 31 : 13, & :: 88 : 41 pour leur entier refroidissement.

5.^o Que le temps du refroidissement du marbre blanc est à celui du refroidissement du grès, au point de les tenir :: 21 : 17, & :: 59 : 57 pour leur entier refroidissement.

6.^o Que le temps du refroidissement du marbre blanc est à celui du refroidissement du plomb, au point de les tenir :: 21 : 16, & :: 59 : 57 pour leur entier refroidissement.

7.^o Que le temps du refroidissement du marbre blanc est à celui du refroidissement de la pierre calcaire tendre, au point de les tenir :: 21 : $13\frac{1}{2}$ par les présentes expériences,

DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 237

& :: 32 : 23 par les expériences précédentes (*art. XXX*); ainsi en ajoutant ces temps, on aura 53 à $36\frac{1}{2}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par les expériences présentes étant :: 59 : 41, & :: 92 : 68 par les expériences précédentes (*art. XXX*); on aura, en ajoutant ces temps, 151 à 159 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du marbre blanc & de la pierre calcaire tendre.

8.° Que le temps du refroidissement du grès est à celui du refroidissement du plomb, au point de les tenir :: 17 : 16 par les expériences présentes, & :: $42\frac{1}{2}$: $35\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. VIII*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, $59\frac{1}{2}$ à $51\frac{1}{2}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par les présentes expériences étant :: 57 : 57, & :: 130 : $121\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. VIII*); on aura, en ajoutant ces temps, 187 à $178\frac{1}{2}$ pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du grès & du plomb.

9.° Que le temps du refroidissement du grès est à celui du refroidissement de la pierre tendre, au point de pouvoir les tenir :: 17 : $13\frac{1}{2}$, & :: 57 : 41 pour leur entier refroidissement.

10.° Que le temps du refroidissement du plomb est à celui du refroidissement de la pierre tendre, au point de les tenir :: 16 : $13\frac{1}{2}$, & :: 57 : 41 pour leur entier refroidissement.

INTRODUCTION À L'HISTOIRE

X L V.

ON a fait chauffer ensemble les boulets de gyps, d'ocre, de craie, de glaise & de verre, & voici l'ordre dans lequel ils se sont refroidis.

<i>Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.</i>		<i>Refroidis à la température.</i>	
	minutes.		minutes.
Gyps, en.....	3 $\frac{1}{2}$.	En.....	15.
Ocre, en.....	5 $\frac{1}{2}$.	En.....	16.
Craie, en.....	5 $\frac{1}{2}$.	En.....	16.
Glaise, en.....	7.	En.....	18.
Verre, en.....	8 $\frac{1}{2}$.	En.....	24.

X L V I.

LA même expérience répétée, les boulets se sont refroidis dans l'ordre suivant:

<i>Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.</i>		<i>Refroidis à la température.</i>	
	minutes.		minutes.
Gyps, en.....	3 $\frac{1}{2}$.	En.....	14.
Ocre, en.....	5 $\frac{1}{2}$.	En.....	16.
Craie, en.....	5 $\frac{1}{2}$.	En.....	16.
Glaise, en.....	6 $\frac{1}{2}$.	En.....	18.
Verre, en.....	8.	En.....	22.

Il résulte de ces deux expériences:

1.^o Que le temps du refroidissement du verre est à celui du refroidissement de la glaise, au point de les tenir :: $16\frac{1}{2} : 13\frac{1}{2}$, & :: $46 : 36$ pour leur entier refroidissement.

2.^o Que le temps du refroidissement du verre est à

DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 239

celui du refroidissement de la craie, au point de les tenir
:: $16\frac{1}{2}$: 11, & :: 46 : 32 pour leur entier refroidissement.

3.^o Que le temps du refroidissement du verre est à
celui du refroidissement de l'ocre, au point de les tenir
:: $16\frac{1}{2}$: 11, & :: 46 : 32 pour leur entier refroidissement.

4.^o Que le temps du refroidissement du verre est à
celui du refroidissement du gyps, au point de pouvoir
les tenir :: $16\frac{1}{2}$: 7 par la présente expérience, & :: 52
: $21\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. XXXIII*);
ainsi on aura, en ajoutant ces temps, $68\frac{1}{2}$ à $28\frac{1}{2}$ pour le
rapport plus précis de leur premier refroidissement; &
pour le second, le rapport donné par les expériences
présentes étant :: 46 : 29, & :: 32 : 78 par les expé-
riences précédentes (*art. XXXIII*); on aura, en ajoutant
ces temps, 178 à 107 pour le rapport encore plus précis
de l'entier refroidissement du verre & du gyps.

5.^o Que le temps du refroidissement de la glaise est à
celui du refroidissement de la craie, au point de les tenir
:: $13\frac{1}{2}$: 11 par la présente expérience, & :: $12\frac{1}{2}$: 10
par les expériences précédentes (*art. XXXV*); ainsi on
aura, en ajoutant ces temps, 26 à 21 pour le rapport
plus précis de leur premier refroidissement; & pour le
second, le rapport donné par les présentes expériences
étant :: 36 : 32, & :: 33 : 26 par les expériences pré-
cédentes (*art. XXXV*); on aura, en ajoutant ces temps,
69 à 58 pour le rapport encore plus précis de l'entier
refroidissement de la glaise & de la craie.

6.^o Que le temps du refroidissement de la glaise est à

celui du refroidissement de l'ocre, au point de les tenir

$:: 13 \frac{1}{2} : 11$ par les présentes expériences, & $:: 12 \frac{1}{2} : 11 \frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. XXXV*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 26 à $22 \frac{1}{2}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par les présentes expériences étant $:: 36 : 32$, & $:: 33 : 29$ par les expériences précédentes (*art. XXXV*); on aura, en ajoutant ces temps, 69 à 61 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement de la glaïse & de l'ocre.

7.^o Que le temps du refroidissement de la glaïse est à celui du refroidissement du gyps, au point de les tenir $:: 13 \frac{1}{2} : 17$, & $:: 36 : 29$ pour leur entier refroidissement.

8.^o Que le temps du refroidissement de la craie est à celui du refroidissement de l'ocre, au point de les tenir $:: 11 : 11$ par les présentes expériences, & $:: 10 : 11 \frac{1}{2}$ par les précédentes expériences (*art. XXXV*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 21 à $22 \frac{1}{2}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par les expériences présentes, étant $:: 32 : 32$, & $:: 26 : 29$ par les expériences précédentes (*art. XXXV*); on aura, en ajoutant ces temps, 47 à 47 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement de la craie & de l'ocre.

DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 241

10.° Que le temps du refroidissement de l'ocre est à celui du refroidissement du gyps, au point de les tenir :: 11 : 7, & :: 32 : 29 pour leur entier refroidissement.

X L V I I.

AYANT fait chauffer ensemble les boulets de zinc, d'étain, d'antimoine, de grès & de marbre blanc, ils se sont refroidis dans l'ordre suivant:

<i>Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.</i>		<i>Refroidis à la température.</i>	
	minutes.		minutes.
Antimoine, en.....	6.	En.....	16.
Étain, en.....	6 $\frac{1}{2}$.	En.....	20.
Grès, en.....	8.	En.....	26.
Marbre blanc, en.....	9 $\frac{1}{2}$.	En.....	29.
Zinc, en.....	11 $\frac{1}{2}$.	En.....	35.

X L V I I I.

LA même expérience répétée, les boulets se sont refroidis dans l'ordre suivant:

<i>Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.</i>		<i>Refroidis à la température.</i>	
	minutes.		minutes.
Antimoine, en.....	5.	En.....	13.
Étain, en.....	6.	En.....	16.
Grès, en.....	7.	En.....	21.
Marbre blanc, en.....	8.	En.....	24.
Zinc, en.....	9 $\frac{1}{2}$.	En.....	30.

Il résulte de ces deux expériences:

1.° Que le temps du refroidissement du zinc est à celui du refroidissement du marbre blanc, au point de les

Supplément. Tome I.

. H h

tenir :: 21 : $17\frac{1}{2}$, & :: 65 : 53 pour leur entier refroidissement.

2.^o Que le temps du refroidissement du zinc est à celui du refroidissement du grès, au point de les tenir :: 21 : 15, & :: 65 : 47 pour leur entier refroidissement.

3.^o Que le temps du refroidissement du zinc est à celui du refroidissement de l'étain, au point de les tenir :: 21 : $12\frac{1}{2}$ par les présentes expériences, & :: 24 : 18 par les expériences précédentes (*article XLI*); ainsi en ajoutant ces temps, on aura 45 à $30\frac{1}{2}$ pour le rapport encore plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par les expériences présentes étant :: 65 : 36, & par les expériences précédentes (*art. XLI*) :: 68 : 47, on aura, en ajoutant ces temps, 133 à 83 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du zinc & de l'étain.

4.^o Que le temps du refroidissement du zinc est à celui du refroidissement de l'antimoine, au point de les tenir :: 21 : 11 par les présentes expériences, & :: $73 : 39\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*article XVII*); ainsi en ajoutant ces temps, on aura 94 à $50\frac{1}{2}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par les présentes expériences étant :: 65 : 29, & :: 220 : 155 par les expériences précédentes (*article XVII*); on aura, en ajoutant ces temps, 285 à 184 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du zinc & de l'antimoine.

5.° Que le temps du refroidissement du marbre blanc est à celui du refroidissement du grès, au point de pouvoir les tenir :: $17\frac{1}{2}$: 15 par les présentes expériences, & :: 21 : 17 par les expériences précédentes (*art. XLIV*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, $38\frac{1}{2}$ à 32 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par les présentes expérience étant :: 53 : 47, & :: 59 : 57 par les expériences précédentes (*art. XLIV*); on aura, en ajoutant ces temps, 112 à 104 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du marbre blanc & du grès.

6.° Que le temps du refroidissement du marbre blanc est à celui du refroidissement de l'étain, au point de les tenir :: $17\frac{1}{2}$: $12\frac{1}{2}$, & :: 53 : 36 pour leur entier refroidissement.

7.° Que le temps du refroidissement du marbre blanc est à celui du refroidissement de l'antimoine, au point de les tenir :: $17\frac{1}{2}$: 11, & :: 53 : 36 pour leur entier refroidissement.

8.° Que le temps du refroidissement du grès est à celui du refroidissement de l'étain, au point de les tenir :: 15 : $12\frac{1}{2}$ par les présentes expériences, & :: 30 : $21\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. VIII*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 45 à 34 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par les présentes expériences, étant :: 47 : 36, & :: 84 : 64 par les expériences précédentes (*art. VIII*); on aura, en ajoutant ces temps, 131 à 100

L.

LA même expérience répétée, les boulets se sont refroidis dans l'ordre suivant :

Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.		Refroidis à la température.	
	minutes.		minutes.
Ocre, en	5 $\frac{1}{2}$.	En	13.
Bismuth, en	6.	En	18.
Glaïse, en	6.	En	19.
Cuivre, en	10.	En	30.
Émeril, en	11 $\frac{1}{2}$.	En	38.

Il résulte de ces deux expériences :

1.^o Que le temps du refroidissement de l'émeril est à celui du refroidissement du cuivre, au point de les tenir :: 27 : 23, & :: 81 : 66 pour leur entier refroidissement.

2.^o Que le temps du refroidissement de l'émeril est à celui du refroidissement de la glaïse, au point de les tenir :: 27 : 13, & :: 81 : 42 pour leur entier refroidissement.

3.^o Que le temps du refroidissement de l'émeril est à celui du refroidissement du bismuth, au point de les tenir :: 27 : 13 par les présentes expériences, & :: 71 : 35 $\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. XVII*) ; ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 98 à 48 $\frac{1}{2}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement ; & pour le second, le rapport donné par les expériences présentes, étant :: 81 : 40, & par les expériences précédentes (*art. XVII*) :: 216 : 140 ; on aura, en ajoutant ces temps, 297 à 180 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement de l'émeril & du bismuth.

4.^o Que le temps du refroidissement de l'émeril est à celui du refroidissement de l'ocre, au point de les tenir :: 27 : 11 $\frac{1}{2}$, & :: 81 : 31 pour leur entier refroidissement.

5.^o Que le temps du refroidissement du cuivre est à celui du refroidissement de la glaise, au point de les tenir :: 23 : 13, & :: 66 : 42 pour leur entier refroidissement.

6.^o Que le temps du refroidissement du cuivre est à celui du refroidissement du bismuth, au point de pouvoir les tenir :: 23 : 13 par les présentes expériences; & :: 28 : 16 par les expériences précédentes (*art. XLI*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 51 à 39 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par les présentes expériences étant :: 66 : 40, & :: 80 : 47 par les expériences précédentes (*art. XLI*); on aura, en ajoutant ces temps, 146 à 87 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du cuivre & du bismuth.

7.^o Que le temps du refroidissement du cuivre est à celui du refroidissement de l'ocre, au point de les tenir :: 33 : 11 $\frac{1}{2}$, & :: 66 : 31 pour leur entier refroidissement.

8.^o Que le temps du refroidissement de la glaise est à celui du refroidissement du bismuth, au point de pouvoir les tenir :: 13 : 13, & :: 42 : 41 pour leur entier refroidissement.

9.^o Que le temps du refroidissement de la glaise est à celui du refroidissement de l'ocre, au point de les tenir :: 13 : 11 $\frac{1}{2}$ par les expériences présentes, & :: 26 : 22 $\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. XLVI*); ainsi on

DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 247

aura en ajoutant ces temps, 39 à 34 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement ; & pour le second, le rapport donné par les expériences présentes étant :: 42 : 31 , & :: 69 : 61 par les expériences précédentes (*art. XLVI*) ; on aura, en ajoutant ces temps, 111 à 92 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement de la glaïse & de l'ocre.

10.° Que le temps du refroidissement du bismuth est à celui du refroidissement de l'ocre , pour pouvoir les tenir :: 13 : 11 $\frac{1}{2}$, & :: 42 : 31 pour leur entier refroidissement.

L I.

AYANT fait chauffer ensemble les boulets de fer, de zinc , de bismuth , de glaïse & de craie , ils se sont refroidis dans l'ordre suivant :

<i>Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.</i>		<i>Refroidis à la température.</i>	
	<i>minutes</i>		<i>minutes.</i>
Craie , en	6 $\frac{1}{2}$.	En	18.
Bismuth , en	7.	En	19.
Glaïse , en	8.	En	20.
Zinc , en	15.	En	25.
Fer , en	19.	En	45.

L I I.

LA même expérience répétée , les boulets se sont refroidis dans l'ordre suivant :

<i>Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.</i>		<i>Refroidis à la température.</i>	
	<i>minutes.</i>		<i>minutes.</i>
Craie , en	7.	En	20.

Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.		Refroidis à la température.	
	minutes.		minutes.
Bismuth, en.....	$7\frac{1}{2}$.	En.....	21.
Glaife, en.....	9.	En.....	24.
Zinc, en.....	16.	En.....	34.
Fer, en.....	$21\frac{1}{2}$.	En.....	53.

On peut conclure de ces deux expériences :

1.^o Que le temps du refroidissement du fer est à celui du refroidissement du zinc, au point de les tenir :: $40\frac{1}{2} : 31$, & :: $98 : 59$ pour leur entier refroidissement.

2.^o Que le temps du refroidissement du fer est à celui du refroidissement du bismuth, au point de les tenir :: $40\frac{1}{2} : 14\frac{1}{2}$, & :: $98 : 40$ pour leur entier refroidissement.

3.^o Que le temps du refroidissement du fer est à celui du refroidissement de la glaife, au point de les tenir :: $40\frac{1}{2} : 17$, & :: $98 : 44$ pour leur entier refroidissement.

4.^o Que le temps du refroidissement du fer est à celui du refroidissement de la craie, au point de les tenir :: $40\frac{1}{2} : 12\frac{1}{2}$, & :: $98 : 38$ pour leur entier refroidissement.

5.^o Que le temps du refroidissement du zinc est à celui du refroidissement du bismuth, au point de les tenir :: $31 : 14\frac{1}{2}$ par les présentes expériences, & :: $34\frac{1}{2} : 20\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. XV*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, $65\frac{1}{2}$ à 35 pour le rapport plus précis

DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 249

précis de leur premier refroidissement ; & pour le second, le rapport donné par les présentes expériences étant :: 59 : 40, & :: 100 : 80 par les expériences précédentes (*art. XV*) ; on aura, en ajoutant ces temps, 159 à 120 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du zinc & du bismuth.

6.° Que le temps du refroidissement du zinc est à celui du refroidissement de la glaise, au point de les tenir :: 31 : 17, & :: 59 : 44 pour leur entier refroidissement.

7.° Que le temps du refroidissement du zinc est à celui du refroidissement de la craie, au point de les tenir :: 31 : 12 $\frac{1}{2}$, & :: 59 : 38 pour leur entier refroidissement.

8.° Que le temps du refroidissement du bismuth est à celui du refroidissement de la glaise, au point de les tenir :: 14 $\frac{1}{2}$: 17 par les présentes expériences ; & :: 13 : 13 par les expériences précédentes (*art. L*) ; ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 27 $\frac{1}{2}$ à 30 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement ; & pour le second, le rapport donné par les expériences présentes étant :: 40 : 44, & :: 41 : 42 par les expériences précédentes (*art. L*) ; on aura, en ajoutant ces temps, 81 à 86 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du bismuth & de la glaise.

9.° Que le temps du refroidissement du bismuth est à celui du refroidissement de la craie, au point de les tenir

250 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

:: $14\frac{1}{2}$: $13\frac{1}{2}$, & :: 40 : 38 pour leur entier refroidissement.

10.^o Que le temps du refroidissement de la glaise est à celui du refroidissement de la craie, au point de les tenir :: 17 : $13\frac{1}{2}$ par les expériences présentes, & :: 26 : 21 par les expériences précédentes (*art. XLVI*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 43 à $34\frac{1}{2}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par les présentes expériences étant :: 44 : 38, & :: 69 : 58 par les expériences précédentes (*art. XLVI*); on aura, en ajoutant ces temps, 113 à 96 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement de la glaise & de la craie.

L I I I.

AYANT fait chauffer ensemble les boulets d'émeril, de verre, de pierre calcaire dure & de bois, ils se sont refroidis dans l'ordre suivant:

Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.		Refroidis à la température.	
	minutes.		minutes.
Bois, en.....	$2\frac{1}{2}$.	En.....	15.
Verre, en.....	$9\frac{1}{2}$.	En... ..	28.
Grès, en.....	11.	En.....	34.
Pierre calcaire dure, en...	12.	En.....	36.
Émeril, en.....	15.	En.....	47.

L I V.

LA même expérience répétée, les boulets se sont refroidis dans l'ordre suivant:

DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 251

Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.		Refroidis à la température.	
	minutes.		minutes.
Bois, en.....	2.	En.....	13.
Verre, en.....	$7\frac{1}{2}$.	En.....	21.
Grès, en.....	8.	En.....	24.
Pierre dure, en.....	$8\frac{1}{2}$.	En.....	26.
Émeril, en.....	14.	En.....	42.

Il résulte de ces deux expériences :

1.° Que le temps du refroidissement de l'émeril est à celui du refroidissement de la pierre dure, au point de les tenir :: 29 : 20 $\frac{1}{2}$ par les présentes expériences, & :: 15 $\frac{1}{2}$: 12 par les expériences précédentes (*art. XLII*) ; ainsi en ajoutant ces temps, on aura 44 $\frac{1}{2}$ à 32 $\frac{1}{2}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement ; & pour le second, le rapport donné par les présentes expériences étant :: 89 : 62, & :: 46 : 32 par les expériences précédentes (*art. XLII*) ; on aura, en ajoutant ces temps, 135 à 94 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement de l'émeril & de la pierre dure.

2.° Que le temps du refroidissement de l'émeril est à celui du refroidissement du grès, au point de les tenir 1 : 29 : 19, & :: 89 : 58 pour leur entier refroidissement.

3.° Que le temps du refroidissement de l'émeril est à celui du refroidissement du verre, au point de les tenir :: 29 : 17, & :: 89 : 49 pour leur entier refroidissement.

4.° Que le temps du refroidissement de l'émeril est à celui du refroidissement du bois, au point de les tenir :: 29 : 4 $\frac{1}{2}$, & :: 89 : 28 pour leur entier refroidissement.

252 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

5.^o Que le temps du refroidissement de la pierre dure est à celui du refroidissement du grès, au point de les tenir : : $20\frac{1}{2}$: 19, & : : 62 : 58 pour leur entier refroidissement.

6.^o Que le temps du refroidissement de la pierre dure est à celui du refroidissement du verre, au point de les tenir : : $20\frac{1}{2}$: 17, & : : 62 : 49 pour leur entier refroidissement.

7.^o Que le temps du refroidissement de la pierre dure est à celui du refroidissement du bois, au point de les tenir : : $20\frac{1}{2}$: $4\frac{1}{2}$, & : : 62 : 28 pour leur entier refroidissement.

8.^o Que le temps du refroidissement du grès est à celui du refroidissement du verre, au point de les tenir : : 19 : 17 par les présentes expériences, & : : 55 : 52 par les expériences précédentes (*art. XXXIII*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 74 à 69 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par les présentes expériences étant : : 58 : 49, & : : 170 : 132 par les expériences précédentes (*art. XXXIII*); on aura, en ajoutant ces temps, 228 à 181 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du grès & du verre.

9.^o Que le temps du refroidissement du grès est à celui du refroidissement du bois, au point de pouvoir les tenir : : 15 : $4\frac{1}{2}$, & : : 58 : 28 pour leur entier refroidissement.

10.^o Que le temps du refroidissement du verre est à celui du refroidissement du bois, au point de les tenir

DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 253

:: 17 : $4\frac{1}{2}$, & :: 49 : 28 pour leur entier refroidissement.

L V.

AYANT fait chauffer ensemble les boulets d'or, d'étain, d'émeril, de gyps & de craie, ils se sont refroidis dans l'ordre suivant :

<i>Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.</i>		<i>Refroidis à la température.</i>	
	<i>minutes.</i>		<i>minutes.</i>
Gyps, en.....	5.	En.....	15.
Craie, en.....	$7\frac{1}{2}$.	En.....	21.
Étain, en.....	$11\frac{1}{2}$.	En.....	30.
Or, en.....	16.	En.....	41.
Émeril, en.....	20.	En.....	49.

L V I.

LA même expérience répétée, les boulets se sont refroidis dans l'ordre suivant :

<i>Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.</i>		<i>Refroidis à la température.</i>	
	<i>minutes.</i>		<i>minutes.</i>
Gyps, en.....	4.	En.....	13.
Craie, en.....	$6\frac{1}{2}$.	En.....	18.
Étain, en.....	10.	En.....	27.
Or, en.....	15.	En.....	40.
Émeril, en.....	18.	En.....	46.

On peut conclure de ces expériences :

1.° Que le temps du refroidissement de l'émeril est à celui du refroidissement de l'or, au point de les tenir :: 38 : 31 par les expériences présentes ; & :: $59\frac{1}{2}$: 52 par les expériences précédentes (*art. XLII*) ; ainsi on aura, en ajoutant ces temps, $97\frac{1}{2}$ à 83 pour le rapport plus

254 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par les présentes expériences étant : : 95 : 81, & : : 166 : 155 par les expériences précédentes (*art. XLII*); on aura, en ajoutant ces temps, 261 à 236 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement de l'émeril & de l'or.

2.^o Que le temps du refroidissement de l'émeril est à celui du refroidissement de l'étain, au point de les tenir : : 38 : 21 $\frac{1}{2}$, & : : 95 : 57 pour leur entier refroidissement.

3.^o Que le temps du refroidissement de l'émeril est à celui du refroidissement de la craie, au point de les tenir : : 38 : 14, & : : 95 : 39 pour leur entier refroidissement.

4.^o Que le temps du refroidissement de l'émeril est à celui du refroidissement du gyps, au point de les tenir : : 38 : 9, & : : 95 : 28 pour leur entier refroidissement.

5.^o Que le temps du refroidissement de l'or est à celui du refroidissement de l'étain, au point de les tenir : : 31 : 22 par les présentes expériences, & : : 37 : 21, par les expériences précédentes (*art. XI*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 68 à 43 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par les présentes expériences étant : : 81 : 57, & : : 114 : 61 par les expériences précédentes (*art. XI*); on aura, en ajoutant ces temps, 195 à 118 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement de l'or & de l'étain.

6.^o Que le temps du refroidissement de l'or est à celui

DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 255

du refroidissement de la craie, au point de les tenir : : 31 : 14 par les présentes expériences, & : : $21\frac{1}{2}$: 10 par les expériences précédentes (*art. XXXV*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, $52\frac{1}{2}$ à 24 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par les présentes expériences étant : : 81 : 39, & : : 65 : 26 par les expériences précédentes (*art. XXXV*); on aura, en ajoutant ces temps, 146 à 65 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement de l'or & de la craie.

7.^o Que le temps du refroidissement de l'or est à celui du refroidissement du gyps, au point de pouvoir les tenir : : 31 : 9 par les présentes expériences, & : : 56 : 17 par les expériences précédentes (*art. XXXVIII*); ainsi on aura en ajoutant ces temps, 87 à 26 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par les présentes expériences étant : : 81 : 28, & : : 165 : 53 par les expériences précédentes (*art. XXXVIII*); on aura, en ajoutant ces temps, 246 à 81 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement de l'or & du gyps.

8.^o Que le temps du refroidissement de l'étain est à celui du refroidissement de la craie, au point de les tenir : : 22 : 14, & : : 57 : 39 pour leur entier refroidissement.

9.^o Que le temps du refroidissement de l'étain est à celui du refroidissement du gyps, au point de les tenir : : 22 : 9, & : : 57 : 28 pour leur entier refroidissement.

256 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

10.^o Que le temps du refroidissement de la craie est à celui du refroidissement du gyps, au point de les tenir :: 14 : 9 par les présentes expériences, & :: 11 : 7 par les expériences précédentes (*art. XLVI*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 25 à 16 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par les présentes expériences étant :: 39 : 28, & :: 32 : 29 par les expériences précédentes (*art. XLVI*); on aura, en ajoutant ces temps, 71 à 57 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement de la craie & du gyps.

L V I I.

AYANT fait chauffer ensemble les boulets de marbre blanc, de marbre commun, de glaise, d'ocre & de bois, ils se sont refroidis dans l'ordre suivant:

<i>Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.</i>		<i>Refroidis à la température.</i>	
	minutes.		minutes.
Bois, en.....	2 $\frac{1}{2}$.	En.....	9.
Ocre, en.....	6 $\frac{1}{2}$.	En.....	19.
Glaise, en.....	7 $\frac{1}{2}$.	En.....	21.
Marbre commun, en....	10 $\frac{1}{2}$.	En.....	29.
Marbre blanc, en.....	12.	En.....	34.

L V I I I.

LA même expérience répétée, les boulets se sont refroidis dans l'ordre suivant:

<i>Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.</i>		<i>Refroidis à la température.</i>	
	minutes.		minutes.
Bois, en.....	3.	En.....	11.

Refroidis =

DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 257

Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde,		Refroidis à la température.	
	minutes.		minutes.
Ocre, en.	7.	En.	20.
Glaife, en.	$8\frac{1}{2}$.	En.	23.
Marbre commun, en.	$12\frac{1}{2}$.	En.	32.
Marbre blanc, en.	13.	En.	36.

On peut conclure de ces deux expériences :

1.° Que le temps du refroidissement du marbre blanc est à celui du refroidissement du marbre commun, au point de pouvoir les tenir : : 25 : 22 par les présentes expériences, & : : $39\frac{1}{2}$: 36 par les expériences précédentes (*article XXVII*) ; ainsi on aura, en ajoutant ces temps, $64\frac{1}{2}$ à 58 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement ; & pour le second, le rapport donné par les présentes expériences étant : : 70 : 61, & : : 115 : 113 par les expériences précédentes (*article XXVII*) ; on aura, en ajoutant ces temps, 185 à 174 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du marbre blanc & du marbre commun.

2.° Que le temps du refroidissement du marbre blanc est à celui du refroidissement de la glaife, au point de pouvoir les tenir : : 25 : 16, & : : 70 : 44 pour leur entier refroidissement.

3.° Que le temps du refroidissement du marbre blanc est à celui du refroidissement de l'ocre, au point de les tenir : : 25 : $13\frac{1}{2}$, & : : 70 : 39 pour leur entier refroidissement.

4.° Que le temps du refroidissement du marbre blanc

Supplément. Tome I.

, K k

258 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

est à celui du refroidissement du bois, au point de les tenir :: 25 : $5\frac{1}{2}$, & :: 70 : 20 pour leur entier refroidissement.

5.^o Que le temps du refroidissement du marbre commun est à celui du refroidissement de la glaise, au point de les tenir :: 22 : 16, & :: 61 : 44 pour leur entier refroidissement.

6.^o Que le temps du refroidissement du marbre commun est à celui du refroidissement de l'ocre, au point de les tenir :: 22 : $13\frac{1}{2}$, & :: 61 : 39 pour leur entier refroidissement.

7.^o Que le temps du refroidissement du marbre commun est à celui du refroidissement du bois, au point de les tenir :: 22 : $5\frac{1}{2}$, & :: 61 : 20 pour leur entier refroidissement.

8.^o Que le temps du refroidissement de la glaise est à celui du refroidissement de l'ocre, au point de les tenir :: 16 : $13\frac{1}{2}$ par les présentes expériences, & :: $12\frac{1}{2}$: $11\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. XXXV*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, $28\frac{1}{2}$ à 20 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par les présentes expériences, étant :: 44 : 39, & :: 33 : 29 par les expériences précédentes (*art. XXXV*); on aura, en ajoutant ces temps, 77 à 68 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement de la glaise & de l'ocre.

9.^o Que le temps du refroidissement de la glaise est à celui du refroidissement du bois, au point de les tenir :: 16 : $5\frac{1}{2}$, & :: 44 : 20 pour leur entier refroidissement.

10.^o Que le temps du refroidissement de l'ocre est à celui du refroidissement du bois, au point de les tenir :: $13\frac{1}{2} : 5\frac{1}{2}$, & :: 39 : 20 pour leur entier refroidissement.

L I X.

AYANT mis chauffer ensemble les boulets d'argent, de verre, de glaise, d'ocre & de craie, ils se sont refroidis dans l'ordre suivant:

<i>Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.</i>		<i>Refroidis à la température.</i>	
	minutes.		minutes.
Craie, en.....	$5\frac{1}{2}$.	En.....	16.
Ocre, en.....	6.	En.....	18.
Glaise, en.....	8.	En.....	22.
Verre, en.....	$9\frac{1}{2}$.	En.....	29.
Argent, en.....	$12\frac{1}{2}$.	En.....	35.

L X.

LA même expérience répétée, les boulets chauffés plus long-temps, se sont refroidis dans l'ordre suivant:

<i>Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.</i>		<i>Refroidis à la température.</i>	
	minutes.		minutes.
Craie, en.....	7.	En.....	22.
Ocre, en.....	$8\frac{1}{2}$.	En.....	25.
Glaise, en.....	$9\frac{1}{2}$.	En.....	29.
Verre, en.....	$12\frac{1}{2}$.	En.....	38.
Argent, en.....	$16\frac{1}{2}$.	En.....	41.

On peut conclure de ces deux expériences:

1.^o Que le temps du refroidissement de l'argent est à celui du refroidissement du verre, au point de les tenir

260 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

:: 29 : 22 par les présentes expériences, & :: 36 : 25 par les expériences précédentes (*art. XXXIII*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 65 à 47 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par les présentes expériences étant :: 76 : 67, & :: 103 : 62 par les expériences précédentes (*art. XXXIII*); on aura, en ajoutant ces temps, 179 à 129 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement de l'argent & du verre.

2.^o Que le temps du refroidissement de l'argent est à celui du refroidissement de la glaise, au point de pouvoir les tenir :: 29 : $17\frac{1}{2}$, & :: 76 : 51 pour leur entier refroidissement.

3.^o Que le temps du refroidissement de l'argent est à celui du refroidissement de l'ocre, au point de les tenir :: 29 : $14\frac{1}{2}$, & :: 76 : 43 pour leur entier refroidissement.

4.^o Que le temps du refroidissement de l'argent est à celui du refroidissement de la craie, au point de pouvoir les tenir :: 29 : $12\frac{1}{2}$, & :: 76 : 38 pour leur entier refroidissement.

5.^o Que le temps du refroidissement du verre, est à celui du refroidissement de la glaise, au point de les tenir :: 22 : $17\frac{1}{2}$ par les expériences présentes, & :: $16\frac{1}{2}$: $13\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. XLVI*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, $38\frac{1}{2}$ à 31 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par les présentes expériences,

étant :: 67 : 51, & :: 46 : 36 par les expériences précédentes (*art. XLVI*); on aura, en ajoutant ces temps, 113 à 87 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du verre & de la glaise.

6.^o Que le temps du refroidissement du verre est à celui du refroidissement de l'ocre, au point de pouvoir les tenir :: 22 : 14 $\frac{1}{2}$ par les présentes expériences, & :: 16 $\frac{1}{2}$: 11 par les expériences précédentes (*art. XLVI*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 38 $\frac{1}{2}$ à 25 $\frac{1}{2}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par les présentes expériences étant :: 67 : 43, & :: 46 : 32 par les expériences précédentes (*art. XLVI*); on aura, en ajoutant ces temps, 113 à 75 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du verre & de l'ocre.

7.^o Que le temps du refroidissement du verre est à celui du refroidissement de la craie, au point de pouvoir les tenir :: 22 : 12 $\frac{1}{2}$ par les présentes expériences, & :: 16 $\frac{1}{2}$: 11 par les expériences précédentes (*art. XLVI*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps 38 $\frac{1}{2}$ à 23 $\frac{1}{2}$ pour le rapport encore plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par les présentes expériences, étant :: 67 : 38, & :: 46 : 32 par les expériences précédentes (*art. XLVI*); on aura, en ajoutant ces temps, 113 à 70 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du verre & de la craie.

8.^o Que le temps du refroidissement de la glaise est à celui du refroidissement de l'ocre, au point de les tenir

$17\frac{1}{2} : 14\frac{1}{2}$ par les présentes expériences, & $26 : 22\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. XLVI*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, $43\frac{1}{2}$ à 37 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par l'expérience présente étant $51 : 43$, & $69 : 63$ par les expériences précédentes (*art. XLVI*); on aura, en ajoutant ces temps, 120 à 104 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement de la glaise & de l'ocre.

9.^o Que le temps du refroidissement de la glaise est à celui du refroidissement de la craie, au point de pouvoir les tenir $17\frac{1}{2} : 12\frac{1}{2}$ par les présentes expériences, & $26 : 21$ par les expériences précédentes (*art. XLVI*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, $43\frac{1}{2}$ à $33\frac{1}{2}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par les présentes expériences étant $51 : 38$, & $69 : 58$ par les expériences précédentes (*art. XLVI*); on aura, en ajoutant ces temps, 120 à 96 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement de la glaise & de la craie.

10.^o Que le temps du refroidissement de l'ocre est à celui du refroidissement de la craie, au point de pouvoir les tenir $14\frac{1}{2} : 12\frac{1}{2}$ par les présentes expériences, & $11\frac{1}{2} : 10$ par les expériences précédentes (*art. XXXV*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 26 à $22\frac{1}{2}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par les présentes expériences étant $43 : 38$, & $29 : 26$ par les précédentes

DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 263
 expériences (*article XXXV*); on aura, en ajoutant ces
 temps, 72 à 64 pour le rapport encore plus précis de
 l'entier refroidissement de l'ocre & de la craie.

L X I.

AYANT mis chauffer ensemble à un grand degré de
 chaleur les boulets de zinc, de bismuth, de marbre blanc,
 de grès & de gyps, le bismuth s'est fondu tout-à-coup,
 & il n'est resté que les quatre autres, qui se sont refroidis
 dans l'ordre suivant.

<i>Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.</i>		<i>Refroidis à la température.</i>	
	minutes.		minutes.
Gyps, en.....	11.	En.....	28.
Grès, en.....	16.	En.....	42.
Marbre blanc, en.....	19.	En.....	50.
Zinc, en.....	23.	En.....	57.

L X I I.

LA même expérience répétée avec les quatre boulets
 ci-dessus & un boulet de plomb, à un feu moins ardent,
 ils se sont refroidis dans l'ordre suivant.

<i>Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.</i>		<i>Refroidis à la température.</i>	
	minutes.		minutes.
Gyps, en.....	4 $\frac{1}{2}$.	En.....	16.
Plomb, en.....	9 $\frac{1}{2}$.	En.....	28.
Grès, en.....	10.	En.....	32.
Marbre blanc, en.....	12 $\frac{1}{2}$.	En.....	36.
Zinc, en.....	15.	En.....	43.

On peut conclure de ces deux expériences:

1.° Que le temps du refroidissement du zinc est à celui

264 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

du refroidissement du marbre blanc, au point de pouvoir les tenir : : $38 : 31 \frac{1}{2}$ par les présentes expériences, & : : $21 : 17 \frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. XLVIII*); ainsi en ajoutant ces temps, on aura 59 à 49 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par l'expérience présente étant : : $100 : 86$, & : : $65 : 53$ par les expériences précédentes (*art. XLVIII*); on aura, en ajoutant ces temps, 165 à 139 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du zinc & du marbre blanc.

2.^o Que le temps du refroidissement du zinc est à celui du refroidissement du grès, au point de les tenir : : $38 : 26$ par les présentes expériences, & : : $21 : 115$ par les expériences précédentes (*art. XLVIII*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 59 à 41 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement : & pour le second, le rapport donné par les présentes expériences étant : : $100 : 74$, & : : $65 : 47$ par les expériences précédentes (*art. XLVIII*); on aura, en ajoutant ces temps, 165 à 121 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du zinc & du grès.

3.^o Que le temps du refroidissement du zinc est à celui du refroidissement du plomb, au point de pouvoir les tenir : : $15 : 9 \frac{1}{2}$ par la présente expérience, & : : $73 : 43 \frac{3}{4}$ par les expériences précédentes (*article XVII*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 89 à $53 \frac{1}{4}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par l'expérience présente étant

: : 43

DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 265

:: 43 : 20 , & :: 220 : 189 par les expériences précédentes (*article XVII*) ; on aura, en ajoutant ces temps, 263 à 209 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du zinc & du plomb.

4.^o Que le temps du refroidissement du zinc est à celui du refroidissement du gyps , au point de les tenir :: 38 : 15 $\frac{1}{2}$, & :: 100 : 44 pour leur entier refroidissement.

5.^o Que le temps du refroidissement du marbre blanc est à celui du refroidissement du grès , au point de les tenir :: 31 $\frac{1}{2}$: 26 par les présentes expériences , & :: 38 $\frac{1}{2}$: 32 par les expériences précédentes (*art. XLVIII*) ; ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 70 à 58 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement ; & pour le second, le rapport donné par les présentes expériences étant :: 86 : 74 , & :: 112 : 104 par les expériences précédentes (*article XLVIII*) ; on aura, en ajoutant ces temps, 198 à 178 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du marbre blanc & du grès.

6.^o Que le temps du refroidissement du marbre blanc est à celui du refroidissement du plomb, au point de les tenir :: 12 $\frac{1}{2}$: 9 $\frac{1}{2}$, & :: 36 : 20 pour leur entier refroidissement.

7.^o Que le temps du refroidissement du marbre blanc est à celui du refroidissement du gyps , au point de pouvoir les tenir :: 31 : 15 $\frac{1}{2}$, & :: 86 : 44 pour leur entier refroidissement.

8.^o Que le temps du refroidissement du grès est à celui du refroidissement du plomb , au point de pouvoir

les tenir :: $10 : 9\frac{1}{2}$ par la présente expérience, & :: $59 : 51\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*article XLIV*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, $69\frac{1}{2}$ à 61 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par les présentes expériences étant :: $32 : 20$, & :: $187 : 178$ par les expériences précédentes (*art. XLIV*); on aura, en ajoutant ces temps, 211 à 96 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du grès & du plomb.

9.^o Que le temps du refroidissement du grès est à celui du refroidissement du gyps, au point de pouvoir les tenir :: $26 : 15\frac{1}{2}$ par les présentes expériences, & :: $55 : 21\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*article XXXIII*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 81 à 37 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par les présentes expériences étant :: $74 : 44$, & :: $170 : 78$ par les expériences précédentes (*art. XXXIII*); on aura, en ajoutant ces temps, 244 à 122 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du grès & du gyps.

10.^o Que le temps du refroidissement du plomb est à celui du refroidissement du gyps, au point de pouvoir les tenir :: $9\frac{1}{2} : 4\frac{1}{2}$, & :: $28 : 16$ pour leur entier refroidissement.

L X I I I.

AYANT fait chauffer ensemble les boulets de cuivre d'antimoine, de marbre commun, de pierre calcaire tendre & de craie, ils se sont refroidis dans l'ordre suivant

DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 267.

<i>Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.</i>		<i>Refroidis à la température.</i>	
	minutes.		minutes.
Craie, en.....	6 $\frac{1}{2}$.	En.....	20.
Antimoine, en.....	7 $\frac{1}{2}$.	En.....	26.
Pierre tendre, en.....	7 $\frac{1}{2}$.	En.....	26.
Marbre commun, en....	11 $\frac{1}{2}$.	En.....	31.
Cuivre, en.....	16.	En.....	49.

L X I V.

LA même expérience répétée, les boulets se sont refroidis dans l'ordre suivant :

<i>Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.</i>		<i>Refroidis à la température.</i>	
	minutes.		minutes.
Craie, en.....	5 $\frac{1}{2}$.	En.....	18.
Antimoine, en.....	6.	En.....	24.
Pierre tendre, en.....	8.	En.....	23.
Marbre commun, en....	10.	En.....	29.
Cuivre, en.....	13 $\frac{1}{2}$.	En.....	38.

On peut conclure de ces deux expériences :

1.° Que le temps du refroidissement du cuivre est à celui du refroidissement du marbre commun, au point de pouvoir les tenir :: $29 \frac{1}{2} : 21 \frac{1}{2}$ par les présentes expériences, & :: $45 : 35 \frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. V*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, $74 \frac{1}{2}$ à 57 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par les présentes expériences étant :: $87 : 60$, & :: $125 : 111$ par les expériences précédentes (*art. V*); on aura, en ajoutant ces temps, 212 à 170 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du cuivre & du marbre commun.

L l ij

268 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

2.^o Que le temps du refroidissement du cuivre est à celui du refroidissement de la pierre tendre, au point de pouvoir les tenir : : $29\frac{1}{2}$: $15\frac{1}{2}$, & : : 87 : 49 pour leur entier refroidissement.

3.^o Que le temps du refroidissement du cuivre est à celui du refroidissement de l'antimoine, au point de pouvoir les tenir : : $29\frac{1}{2}$: $13\frac{1}{2}$ par les présentes expériences, & : : 28 : 16 par les expériences précédentes (*art. XLI*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, $57\frac{1}{2}$ à $29\frac{1}{2}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par les expériences présentes étant : : 87 : 50, & : : 80 : 47 par les expériences précédentes (*art. XLI*); on aura, en ajoutant ces temps, 167 à 97 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du cuivre & de l'antimoine.

4.^o Que le temps du refroidissement du cuivre est à celui du refroidissement de la craie, au point de pouvoir les tenir : : $29\frac{1}{2}$: 12, & : : 87 : 38 pour leur entier refroidissement.

5.^o Que le temps du refroidissement du marbre commun est à celui du refroidissement de la pierre tendre, au point de pouvoir les tenir : : $21\frac{1}{2}$: 14 par les expériences présentes, & : : 29 : 23 par les expériences précédentes (*art. XXX*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, $50\frac{1}{2}$ à 37 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par les présentes expériences étant : : 60 : 49, & : : 87 : 68 par les expériences précédentes (*article XX*); on aura, en

270 INTRODUCTION A L'ART DE LA VERRE

Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.

	minutes.
Ocre, en.....	5.
Glaife, en.....	7 $\frac{1}{2}$.
Étain, en.....	8 $\frac{1}{2}$.
Plomb en.....	9 $\frac{1}{2}$.
Verre, en.....	10.
Pierre dure, en.....	10 $\frac{1}{2}$.

Refroidis à la température.

	minutes.
En.....	16.
En.....	20.
En.....	21.
En.....	23.
En.....	27.
En.....	29.

Il réfulte de cette expérience :

1.° Que le temps du refroidiffement de la pierre dure est à celui du refroidiffement du verre, au point de les tenir :: $10\frac{1}{2}$: 10 par la présente expérience, & :: $20\frac{1}{2}$: 17 par les expériences précédentes (art. LIV); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 31 à 27 pour le rapport plus précis de leur premier refroidiffement; & pour le second, le rapport donné par la présente expérience étant :: 29 : 27, & :: 62 : 49 par les expériences précédentes (art. LIV); on aura, en ajoutant ces temps, 91 à 76 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidiffement de la pierre dure & du verre.

2.° Que le temps du refroidiffement du verre est à celui du refroidiffement du plomb, au point de pouvoir les tenir :: 10 : 9 $\frac{1}{2}$ par la présente expérience, & :: 12 : 11 par les expériences précédentes (art. XXXIX); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 22 à $20\frac{1}{2}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidiffement; & pour le second, le rapport donné par l'expérience présente étant :: 27 : 23, & :: 35 : 30 par les expériences précédentes (art. XXXIX); on aura, en ajoutant ces temps

aura, en ajoutant ces temps, $48\frac{1}{2}$ à $30\frac{1}{2}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement ; & pour le second, le rapport donné par la présente expérience étant :: 27 : 16 ; & par les expériences précédentes (*art. LX*) :: 113 à 75, on aura, en ajoutant ces temps, 140 à 91 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du verre & de l'ocre.

6.^o Que le temps du refroidissement de la pierre dure est à celui du refroidissement du plomb, au point de pouvoir les tenir :: $10\frac{1}{2}$: $9\frac{1}{2}$, & :: 29 : 23 pour leur entier refroidissement.

7.^o Que le temps du refroidissement de la pierre dure est à celui du refroidissement de l'étain, au point de les tenir :: $10\frac{1}{2}$: $8\frac{1}{2}$, & :: 29 : 21 pour leur entier refroidissement.

8.^o Que le temps du refroidissement de la pierre dure est à celui du refroidissement de la glaise, au point de les tenir :: $10\frac{1}{2}$: $7\frac{1}{2}$, & :: 29 : 20 pour leur entier refroidissement.

9.^o Que le temps du refroidissement de la pierre dure est à celui du refroidissement de l'ocre, au point de les tenir :: $10\frac{1}{2}$: 5, & :: 29 : 16 pour leur entier refroidissement.

10.^o Que le temps du refroidissement du plomb est à celui du refroidissement de l'étain, au point de les tenir :: $9\frac{1}{2}$: $8\frac{1}{2}$ par la présente expérience, & :: $36\frac{1}{2}$: $31\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. XXXIX*) ; ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 46 à 40 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement ; & pour le second, le rapport donné par la présente expérience étant :: 23 : 21, & :: 109 : 89 par les expériences précédentes (*article XXXIX*) ;

XXXIX); on aura, en ajoutant ces temps, 132 à 110 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du plomb & de l'étain.

11.^o Que le temps du refroidissement du plomb est à celui du refroidissement de la glaise, au point de pouvoir les tenir :: $9\frac{1}{2} : 7\frac{1}{2}$ par la présente expérience, & :: $7 : 5\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. XXXV*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, $16\frac{1}{2}$ à 13 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par la présente expérience étant :: 23 : 20, & :: 18 : 15 par les expériences précédentes (*art. XXXV*); on aura, en ajoutant ces temps, 41 à 35 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du plomb & de la glaise.

12.^o Que le temps du refroidissement du plomb est à celui du refroidissement de l'ocre, au point de pouvoir les tenir :: $9\frac{1}{2} : 5$ par la présente expérience, & :: $7 : 5$ par les expériences précédentes (*art. XXXV*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, $16\frac{1}{2}$ à 10 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par la présente expérience étant :: 23 : 16, & :: 18 : 13 par les expériences précédentes (*art. XXXV*); on aura, en ajoutant ces temps, 41 à 29 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du plomb & de l'ocre.

13.^o Que le temps du refroidissement de l'étain est à celui du refroidissement de la glaise, au point de les tenir

274 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

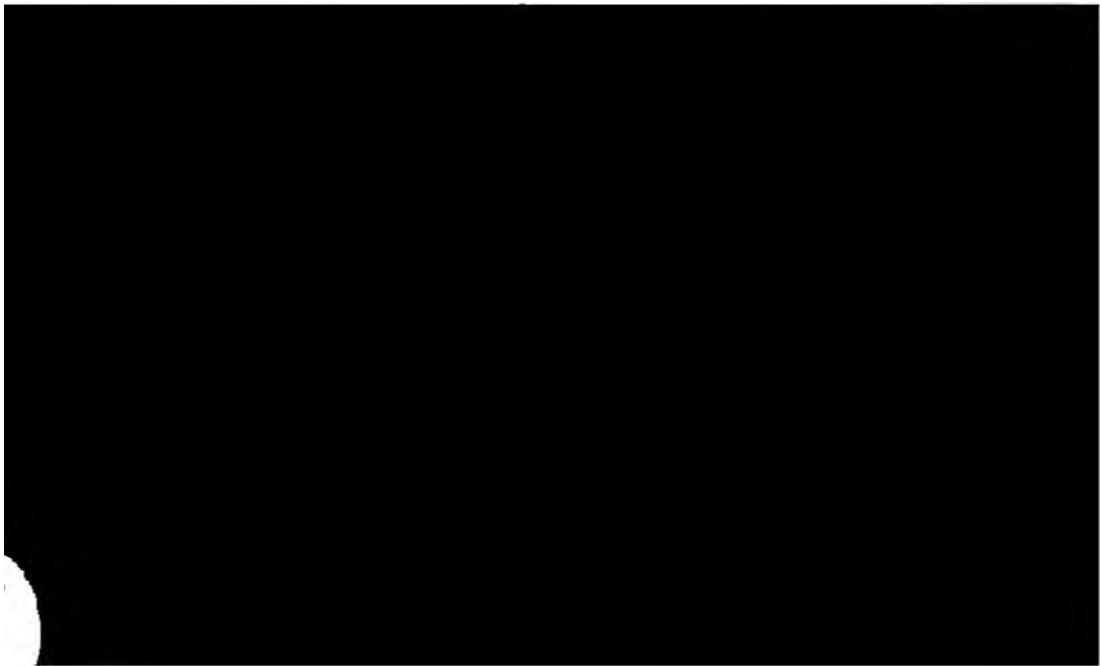
$:: 8\frac{1}{2} : 7\frac{1}{2}$, & $:: 21 : 20$ pour leur entier refroidissement.

14.^o Que le temps du refroidissement de l'étain est à celui du refroidissement de l'ocre, au point de les tenir $:: 8\frac{1}{2} : 5$, & $:: 21 : 16$ pour leur entier refroidissement.

15.^o Que le temps du refroidissement de la glaise, est à celui du refroidissement de l'ocre, au point de pouvoir les tenir $:: 7\frac{1}{2} : 5$ par la présente expérience, & $:: 43\frac{1}{2} : 37$ par les expériences précédentes (*art. LX*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 50 à 42 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par la présente expérience étant $:: 20 : 16$, & $:: 120 : 104$ par les expériences précédentes (*art. LX*); on aura, en ajoutant ces temps, 140 à 120 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement de la glaise & de l'ocre.

L X V I.

AYANT fait chauffer ensemble les boulets de zinc, d'antimoine, de pierre calcaire tendre, de craie & de



L X V I I.

LA même expérience répétée , les boulets se sont refroidis dans l'ordre suivant :

Refroidis à les tenir pendant une demi-seconde.		Refroidis à la température.	
	minutes.		minutes.
Gyps, en.....	3 $\frac{1}{2}$.	En.....	12.
Craie, en.....	4 $\frac{1}{2}$.	En.....	14.
Antimoine, en.....	6.	En.....	20.
Pierre tendre, en.....	8.	En.....	21.
Zinc, en.....	13 $\frac{1}{2}$.	En.....	28.

On peut conclure de ces deux expériences :

1.° Que le temps du refroidissement du zinc est à celui du refroidissement de la pierre tendre , au point de pouvoir les tenir :: 28 : 15 $\frac{1}{2}$, & :: 57 : 44 pour leur entier refroidissement.

2.° Que le temps du refroidissement du zinc est à celui du refroidissement de l'antimoine , au point de pouvoir les tenir :: 28 : 12 par les présentes expériences , & : : 94 : 52 par les expériences précédentes (art. XLVIII) ; ainsi en ajoutant ces temps , on aura 122 à 64 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement ; & pour le second , le rapport donné par les présentes expériences étant :: 57 : 42 , & :: 285 : 184 par les expériences précédentes (art. XLVIII) ; on aura , en ajoutant ces temps , 342 à 226 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du zinc & de l'antimoine.

3.° Que le temps du refroidissement du zinc est à celui du refroidissement de la craie , au point de pouvoir les

M m ij

276 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

tenir :: $28 : 9\frac{1}{2}$ par les présentes expériences, & :: $31 : 12\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. LII*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 59 à 22 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par les présentes expériences étant :: $57 : 30$, & :: $59 : 38$ par les expériences précédentes (*art. LII*); on aura, en ajoutant ces temps, 116 à 68 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du zinc & de la craie.

4.^o Que le temps du refroidissement du zinc est à celui du refroidissement du gyps, au point de pouvoir les tenir :: $28 : 7$ par les présentes expériences, & :: $38 : 15\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*article LXII*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, 66 à $22\frac{1}{2}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par les présentes expériences étant :: $57 : 23$, & :: $100 : 44$ par les expériences précédentes (*art. LXII*); on aura, en ajoutant ces temps, 157 à 67 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement du zinc & du gyps.

5.^o Que le temps du refroidissement de l'antimoine est à

DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 277

ainsi on aura, en ajoutant ces temps, $21\frac{1}{2}$ à $21\frac{1}{2}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par les présentes expériences étant :: $42 : 30$, & :: $50 : 38$ par les expériences précédentes (*art. LXIV*); on aura, en ajoutant ces temps, 92 à 68 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement de l'antimoine & de la craie.

7.° Que le temps du refroidissement de l'antimoine est à celui du refroidissement du gyps, au point de pouvoir les tenir :: $12 : 7$, & :: $42 : 23$ pour leur entier refroidissement.

8.° Que le temps du refroidissement de la pierre tendre est à celui du refroidissement de la craie, au point de pouvoir les tenir :: $15\frac{1}{2} : 9\frac{1}{2}$ par les présentes expériences, & :: $14 : 12$ par les expériences précédentes (*art. LXIV*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, $29\frac{1}{2}$ à $21\frac{1}{2}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par les présentes expériences étant :: $44 : 30$, & :: $49 : 38$ par les expériences précédentes (*art. LXIV*); on aura, en ajoutant ces temps, 93 à 68 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement de la pierre tendre & de la craie.

9.° Que le temps du refroidissement de la pierre calcaire tendre est à celui du refroidissement du gyps, au point de les tenir :: $15\frac{1}{2} : 7$ par les présentes expériences, & :: $12 : 4\frac{1}{2}$ par les expériences précédentes (*art. XXXVIII*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, $27\frac{1}{2}$ à $11\frac{1}{2}$ pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour

278 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

le second, le rapport donné par les expériences présentes étant :: 44 : 23, & :: 27 : 14 par les expériences précédentes (*article XXXVIII*); on aura, en ajoutant ces temps, 71 à 37 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement de la pierre-tendre & du gyps.

10.^o Que le temps du refroidissement de la craie est à celui du refroidissement du gyps, au point de pouvoir les tenir :: $9\frac{1}{2}$: 7 par les présentes expériences, & :: 25 : 16 par les expériences précédentes (*art. LVI*); ainsi on aura, en ajoutant ces temps, $34\frac{1}{2}$ à 23 pour le rapport plus précis de leur premier refroidissement; & pour le second, le rapport donné par les présentes expériences étant :: 30 : 23, & :: 71 : 57 par les expériences précédentes (*art. LVI*); on aura, en ajoutant ces temps, 101 à 80 pour le rapport encore plus précis de l'entier refroidissement de la craie & du gyps.

Je borne ici cette suite d'expériences assez longues à faire & fort ennuyeuses à lire; j'ai cru devoir les donner telles que je les ai faites à plusieurs reprises dans l'espace de six ans: si je m'étois contenté d'en additionner les résultats, j'aurois à la vérité fort abrégé ce Mémoire; mais on n'auroit pas été en état de les répéter, & c'est cette considération qui m'a fait préférer de donner l'énumération & le détail des expériences mêmes, au lieu d'une table abrégée que j'aurois pu faire de leurs résultats accumulés. Je vais néanmoins donner par forme de récapitulation, la Table générale de ces rapports tous comparés à 10000, afin que d'un coup d'œil on puisse en saisir les différences.

T A B L E

Des rapports du refroidissement des différentes substances minérales.

F E R.

	Premier refroidissement.	Entier refroidissement.
Émeril.....	10000 à 9117	— 9020.
Cuivre.....	10000 à 8512	— 8702.
Or.....	10000 à 8160	— 8148.
Zinc.....	10000 à $\begin{smallmatrix} 7654 \\ 6804 \end{smallmatrix}$	— 6020.
Argent.....	10000 à 7619	— 7423.
Marbre blanc.....	10000 à 6774	— 6704.
Marbre commun....	10000 à 6636	— 6746.
Pierre calcaire dure..	10000 à 6617	— 6274.
Grès.....	10000 à 5796	— 6926.
VER & Verre.....	10000 à 5576	— 5805.
Plomb.....	10000 à 5143	— 6482.
Étain.....	10000 à 4898	— 4921.
Pierre calcaire tendre.	10000 à 4194	— 4659.
Glaife.....	10000 à 4198	— 4490.
Bismuth.....	10000 à 3580	— 4081.
Craie.....	10000 à 3086	— 3878.
Gyps.....	10000 à 2325	— 2817.
Bois.....	10000 à 1860	— 1549.
Pierre ponce.....	10000 à 1627	— 1268.

É M E R I L.

Émeril & { Cuivre.....	10000 à 8519	— 8148.
Or.....	10000 à 8513	— 8560.

280 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

		Premier refroidissement.	Émeril refroidissement.
Émeril &	Zinc.....	10000 à 8390	— 7692.
	Argent.....	10000 à 7778	— 7895.
	Pierre calcaire dure..	10000 à 7304	— 6963.
	Grès.....	10000 à 6552	— 6517.
	Verre.....	10000 à 5862	— 5506.
	Plomb.....	10000 à 5718	— 6643.
	Étain.....	10000 à 5658	— 6000.
	Glaife.....	10000 à 5185	— 5185.
	Bismuth.....	10000 à 4949	— 6060.
	Antimoine.....	10000 à 4540	— 5827.
	Ocre.....	10000 à 4259	— 3827.
	Craie.....	10000 à 3684	— 4105.
	Gyps.....	10000 à 2368	— 2947.
	Bois.....	10000 à 1552	— 3146.

C U I V R E.

Or.....	10000 à 9136	— 9194.
Zinc.....	10000 à 8571	— 9250.
Argent.....	10000 à 8395	— 7823.
Marbre commun...	10000 à 7638	— 8019.
Grès.....	10000 à 7333	— 8160.
Verre.....	10000 à 6667	— 6567.

DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 281

O R.

		Premier refroidissement.	Entier refroidissement.
Or &	Zinc.....	10000 à 9474	— 9304.
	Argent.....	10000 à 8936	— 8686.
	Marbre blanc.....	10000 à 8101	— 7863.
	Marbre commun....	10000 à 7342	— 7435.
	Pierre calcaire dure..	10000 à 7383	— 7516.
	Grès.....	10000 à 7368	— 7627.
	Verre.....	10000 à 7103	— 5932.
	Plomb.....	10000 à 6526	— 7500.
	Étain.....	10000 à 6324	— 6051.
	Pierre calcaire tendre.	10000 à 6087	— 5811.
	Glaife.....	10000 à 5814	— 5077.
	Bismuth.....	10000 à 5658	— 7043.
	Porcelaine.....	10000 à 5526	— 5593.
	Antimoine.....	10000 à 5395	— 6348.
	Ocre.....	10000 à 5349	— 4462.

Craie.....	10000 à 4571	— 4452.
Gyps.....	10000 à 2989	— 3293.

Z I N C.

Zinc &	Argent.....	10000 à 8904	— 8990.
	Marbre blanc.....	10000 à 8305	— 8424.
	Grès.....	10000 à 6949	— 7333.
	Plomb.....	10000 à 6051	— 7947.
	Étain.....	10000 à 6777	— 6240.
	Pierre calcaire tendre..	10000 à 5536	— 7719.

Glaife.....	10000 à 5484	— 7458.
-------------	--------------	---------

282 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

		Premier refroidissement.	Entier refroidissement.
Zinc &	Bismuth.....	10000 à 5343	— 7547.
	Antimoine.....	10000 à 5246	— 6608.
	Craie.....	10000 à 3729	— 5862.
	Gyps.....	10000 à 3409	— 4268.

A R G E N T.

Argent &	Marbre blanc.....	10000 à 8681	— 9200.
	Marbre commun....	10000 à 7912	— 9040.
	Pierre calcaire dure..	10000 à 7436	— 8580.
	Grès.....	10000 à 7361	— 7767.
	Verre.....	10000 à 7230	— 7212.
	Plomb.....	10000 à 7154	— 9184.
	Étain.....	10000 à 6176	— 6289.
	Pierre calcaire tendre.	10000 à 6178	— 6287.
	Glaife.....	10000 à 6034	— 6710.
	Bismuth.....	10000 à 6308	— 8877.
	Porcelaine.....	10000 à 5556	— 5242.
	Antimoine.....	10000 à 5692	— 7653.
	Ocre.....	10000 à 5000	— 5658.
	Craie.....	10000 à 4310	— 5000.
	Gyps.....	10000 à 2879	— 3366.

DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 283

		Premier refroidissement.	Entier refroidissement.
Marbre blanc & . .	Étain	10000 à 7143	— 6792.
	Pierre calcaire tendre	10000 à 6792	— 7218.
	Glaife	10000 à 6400	— 6286.
	Antimoine	10000 à 6286	— 6792.
	Ocre	10000 à 5400	— 5571.
	Gyps	10000 à 4920	— 5116.
	Bois	10000 à 2200	— 2857.

MARBRE COMMUN.

Marbre commun & . .	Pierre dure	10000 à 9483	— 9655.
	Grès	10000 à 8767	— 9273.
	Plomb	10000 à 7671	— 8590.
	Étain	10000 à 7424	— 6666.
	Pierre tendre	10000 à 7327	— 7959.
	Glaife	10000 à 7272	— 7213.
	Antimoine	10000 à 6279	— 8333.
	Ocre	10000 à 6136	— 6393.
	Craie	10000 à 5581	— 6333.
	Bois	10000 à 2500	— 3279.

PIERRE CALCAIRE DURE.

Pierre dure & . . .	Grès	10000 à 9268	— 9355.
	Verre	10000 à 8710	— 8352.
	Plomb	10000 à 8571	— 7931.
	Étain	10000 à 8095	— 7931.
	Pierre tendre	10000 à 8000	— 8095.
	Glaife	10000 à 6190	— 6897.
	Ocre	10000 à 4762	— 5517.
	Bois	10000 à 2195	— 4516.

N n ij

Premier refroidissement. ^{Enfer} refroidissement.

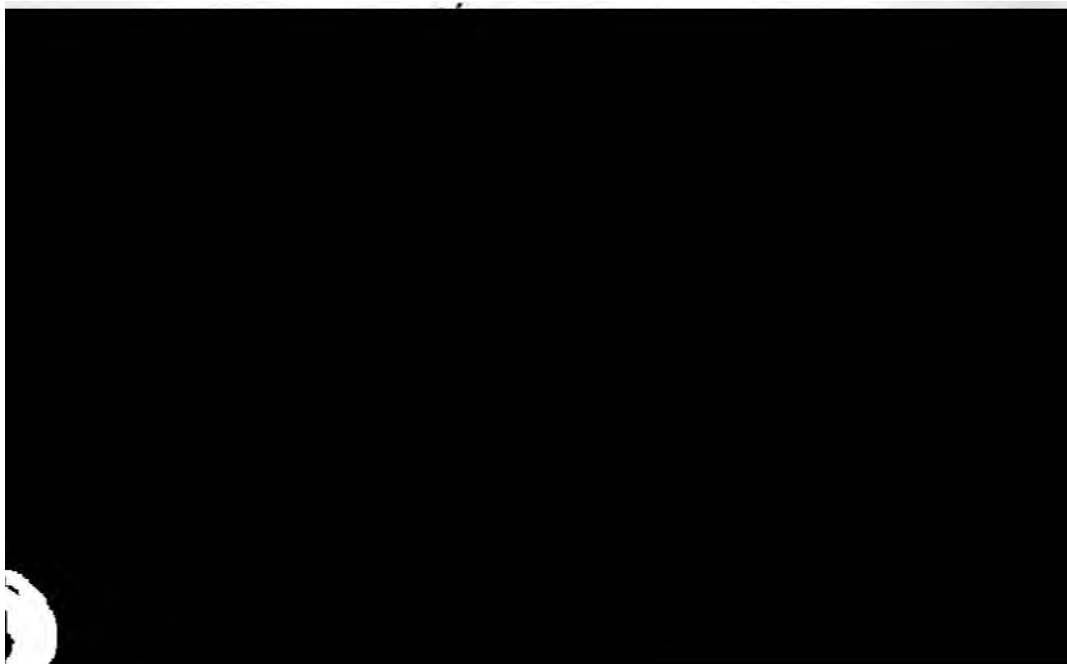
G R È S.

Grès &	Verre.....	10000 à 9324 — 7939.
	Plomb.....	10000 à 8561 — 8950.
	Étain.....	10000 à 7667 — 7633.
	Pierre tendre.....	10000 à 7647 — 7193.
	Porcelaine.....	10000 à 7364 — 7059.
	Antimoine.....	10000 à 7333 — 6170.
	Gyps.....	10000 à 4568 — 5000.
	Bois.....	10000 à 2368 — 4828.

V E R R E.

Verre &	Plomb.....	10000 à 9318 — 8548.
	Étain.....	10000 à 9107 — 8679.
	Glaife.....	10000 à 7938 — 7643.
	Porcelaine.....	10000 à 7692 — 8863.
	Ocre.....	10000 à 6289 — 6500.
	Craie.....	10000 à 6104 — 6195.
	Gyps.....	10000 à 4160 — 6011.
	Bois.....	10000 à 2647 — 5514.

P L O M B.



DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 285

ÉTAIN.

Premier refroidissement. Entier refroidissement.

Étain &	{	Glaife	10000 à 8823 — 9524.
		Bismuth	10000 à 8888 — 9400.
		Antimoine	10000 à 8710 — 9156.
		Ocre	10000 à 5882 — 7619.
		Craie	10000 à 6364 — 6842.
		Gyps	10000 à 4090 — 4912.

PIERRE CALCAIRE TENDRE.

Pierre tendre & . .	{	Antimoine	10000 à 7742 — 9545.
		Craie	10000 à 7288 — 7312.
		Gyps	10000 à 4182 — 5211.

GLAISE.

Glaife &	{	Bismuth	10000 à 8870 — 9419.
		Ocre	10000 à 8400 — 8571.
		Craie	10000 à 7701 — 8000.
		Gyps	10000 à 5185 — 8055.
		Bois	10000 à 3437 — 4545.

BISMUTH.

Bismuth &	{	Antimoine	10000 à 9349 — 9572.
		Ocre	10000 à 8846 — 7380.
		Craie	10000 à 8620 — 9500.

PORCELAINE.

Porcelaine & Gyps	10000 à 5308 — 6500.
-----------------------------	----------------------

ANTIMOINE.

Antimoine &	{	Craie	10000 à 8431 — 7391.
		Gyps	10000 à 5833 — 5476.

O C R E.

Ocre &	{	Craie.....	10000 à 8654 — 8889.
		Gyps.....	10000 à 6364 — 9062.
		Bois.....	10000 à 4074 — 5128.

C R A I E.

Craie & Gyps.....	10000 à 6667 — 7920.
-------------------	----------------------

G Y P S.

Gyps &	{	Bois.....	10000 à 8000 — 5250.
		Pierre ponce.....	10000 à 7000 — 4500.

B O I S.

Bois & pierre ponce.....	10000 à 8750 — 8182.
--------------------------	----------------------

Quelque attention que j'aie donnée à mes expériences; quelque soin que j'aie pris pour en rendre les rapports plus exacts; j'avoue qu'il y a encore quelques imperfections dans cette table qui les contient tous; mais ces défauts sont légers & n'influent pas beaucoup sur les résultats généraux; par exemple, on s'apercevra aisément que le rapport du zinc au plomb, étant de 10000 à 6051, celui du zinc à l'étain devrait être moindre de 6000, tandis qu'il se trouve dans la table de 6777. Il en est de même de celui de l'argent au bismuth, qui devrait être moindre que 6308; & encore de celui du plomb à la glaise qui devrait être de plus de 8000, & qui ne se trouve être dans la table que de 7878, mais cela provient de ce que les boulets de plomb & de

bismuth n'ont pas toujours été les mêmes, ils se sont fondus aussi-bien que ceux d'étain & d'antimoine, ce qui n'a pu manquer de produire des variations, dont les plus grandes sont les trois que je viens de remarquer. Il ne m'a pas été possible de faire mieux : les différens boulets de plomb, d'étain, de bismuth & d'antimoine dont je me suis successivement servi, étoient faits, à la vérité, sur le même calibre, mais la matière de chacun pouvoit être un peu différente, selon la quantité d'alliage du plomb & de l'étain, car je n'ai eu de l'étain pur que pour les deux premiers boulets ; d'ailleurs il reste assez souvent une petite cavité dans ces boulets fondus, & ces petites causes suffisent pour produire les petites différences qu'on pourra remarquer dans ma table.

Il en est de même du rapport de l'étain à l'ocre, qui devoit être de plus de 6000, & qui ne se trouve dans la table que de 5882, parce que l'ocre étant une matière friable qui diminue par le frottement, j'ai été obligé de changer trois ou quatre fois les boulets d'ocre. J'avoue qu'en donnant à ces expériences le double du très-long temps que j'y ai employé, j'aurois pu parvenir à un plus grand degré de précision, mais je me flatte qu'il y en a suffisamment, pour qu'on soit convaincu de la vérité des résultats que l'on peut en tirer. Il n'y a guère que les personnes accoutumées à faire des expériences, qui sachent combien il est difficile de constater un seul fait de la Nature, par tous les moyens que l'art peut nous fournir ; il faut joindre la patience au génie, & souvent cela ne suffit pas

encore, il faut quelquefois renoncer malgré soi au degré de précision que l'on desireroit, parce que cette précision en exigeroit une toute aussi grande dans toutes les mains dont on se sert, & demanderoit en même temps une parfaite égalité dans toutes les matières que l'on emploie; aussi tout ce que l'on peut faire en Physique expérimentale ne peut pas nous donner des résultats rigoureusement exacts, & ne peut aboutir qu'à des approximations plus ou moins grandes; & quand l'ordre général de ces approximations ne se dément que par de légères variations, on doit être satisfait.

Au reste, pour tirer de ces nombreuses expériences tout le fruit que l'on doit en attendre, il faut diviser les matières qui en font l'objet en quatre classes ou genres différens.

1.^o Les métaux; 2.^o les demi-métaux & minéraux métalliques; 3.^o les substances vitrées & vitrescibles; 4.^o les substances calcaires & calcinables. Comparer ensuite les matières de chaque genre entr'elles, pour tâcher de reconnoître la cause ou les causes de l'ordre que suit le progrès de la chaleur dans chacune; & enfin comparer les genres même entr'eux, pour essayer d'en déduire quelques résultats généraux.

I.

L'ORDRE des six métaux, suivant leur densité, est étain, fer, cuivre, argent, plomb, or; tandis que l'ordre dans lequel ces métaux reçoivent & perdent la chaleur est
étain,

étain, plomb, argent, or, cuivre, fer, dans lequel il n'y a que l'étain qui conserve sa place.

Le progrès & la durée de la chaleur dans les métaux ne suit donc pas l'ordre de leur densité, si ce n'est pour l'étain qui, étant le moins dense de tous, est en même temps celui qui perd le plus tôt sa chaleur; mais l'ordre des cinq autres métaux nous démontre que c'est dans le rapport de leur fusibilité que tous reçoivent & perdent la chaleur, car le fer est plus difficile à fondre que le cuivre, le cuivre l'est plus que l'or, l'or plus que l'argent, l'argent plus que le plomb, & le plomb plus que l'étain; on doit donc en conclure, que ce n'est qu'un hasard si la densité & la fusibilité de l'étain se trouvent ici réunies pour le placer au dernier rang.

Cependant ce seroit trop s'avancer que de prétendre qu'on doit tout attribuer à la fusibilité, & rien du tout à la densité; la Nature ne se dépouille jamais d'une de ses propriétés en faveur d'une autre, d'une manière absolue, c'est-à-dire, de façon que la première n'influe en rien sur la seconde, ainsi la densité peut bien entrer pour quelque chose dans le progrès de la chaleur; mais au moins nous pouvons prononcer affirmativement, que dans les six métaux elle n'y fait que très-peu, au lieu que la fusibilité y fait presque le tout.

Cette première vérité n'étoit connue ni des Chimistes ni des Physiciens, on n'auroit pas même imaginé que l'or qui est plus de deux fois & demie plus dense que le fer, perd néanmoins sa chaleur un demi-tiers plus vite. Il en

290 *INTRODUCTION À L'HISTOIRE*

est de même du plomb, de l'argent & du cuivre, qui tous sont plus denses que le fer, & qui, comme l'or, s'échauffent & se refroidissent plus promptement; car quoiqu'il ne soit question que du refroidissement dans ce second Mémoire, les expériences du Mémoire qui précède celui-ci, démontrent à n'en pouvoir douter, qu'il en est de l'entrée de la chaleur dans les corps comme de sa sortie, & que ceux qui la reçoivent le plus vite, sont en même temps ceux qui la perdent le plus tôt.

Si l'on réfléchit sur les principes réels de la densité & sur la cause de la fusibilité, on sentira que la densité dépend absolument de la quantité de matière que la Nature place dans un espace donné, que plus elle peut y en faire entrer, plus il y a de densité, & que l'or est à cet égard la substance qui de toutes contient le plus de matière relativement à son volume. C'est pour cette raison que l'on avoit cru jusqu'ici, qu'il falloit plus de temps pour échauffer ou refroidir l'or que les autres métaux; il est en effet assez naturel de penser, que contenant sous le même volume le double ou le triple de matière, il faudroit le double ou le triple du temps pour la pénétrer de chaleur, & cela

vides plus nombreux & plus grands, & dans les plus légères les molécules étant en petit nombre & probablement de figure très-irrégulière, il se trouve mille & mille fois plus de vide que de plein : car on peut démontrer par d'autres expériences, que le volume de la substance même la plus dense, contient encore beaucoup plus d'espace vide que de matière pleine.

Or, la principale cause de la fusibilité, est la facilité que les particules de la chaleur trouvent à séparer les unes des autres ces molécules de la matière pleine : que la somme des vides en soit plus ou moins grande, ce qui fait la densité ou la légèreté, cela est indifférent à la séparation des molécules qui constituent le plein ; & la plus ou moins grande fusibilité dépend en entier de la force de cohérence qui tient unies ces parties massives, & s'oppose plus ou moins à leur séparation. La dilatation du volume total est le premier degré de l'action de la chaleur, & dans les différens métaux, elle se fait dans le même ordre que la fusion de la masse qui s'opère par un plus grand degré de chaleur ou de feu. L'étain, qui de tous se fond le plus promptement, est aussi celui qui se dilate le plus vite, & le fer qui est de tous le plus difficile à fondre, est de même celui dont la dilatation est la plus lente.

D'après ces notions générales qui paroissent claires, précises & fondées sur des expériences que rien ne peut démentir, on seroit porté à croire que la ductilité doit suivre l'ordre de la fusibilité, parce que la plus ou moins grande ductilité semble dépendre de la plus ou moins

INTRODUCTION À L'HISTOIRE

de adhésion des parties dans chaque métal; cependant l'ordre de la ductilité des métaux, paroît avoir autant de rapport à l'ordre de la densité qu'à celui de leur fusibilité. Je dirois volontiers qu'il est en raison composée des deux autres, mais ce n'est que par estime & par une présomption qui n'est peut-être pas assez fondée; car il n'est pas aussi facile de déterminer au juste les différens degrés de la fusibilité que ceux de la densité; & comme la ductilité participe des deux, & qu'elle varie suivant les circonstances, nous n'avons pas encore acquis les connoissances nécessaires pour prononcer affirmativement sur ce sujet, qui est d'une assez grande importance pour mériter des recherches particulières. Le même métal traité à froid ou à chaud donne des résultats tout différens: la malléabilité est le premier indice de la ductilité, mais elle ne nous donne néanmoins qu'une notion assez imparfaite du point auquel la ductilité peut s'étendre. Le plomb, le plus souple, le plus malléable des métaux, ne peut se tirer à la filière en fils aussi fins que l'or, ou même que le fer, qui, de tous, est le moins malléable. D'ailleurs il faut aider la ductilité des métaux par l'addition du feu, sans quoi ils s'écrouissent, & deviennent cassans; le fer même, quoique le plus robuste de tous, s'écrouit comme les autres; ainsi la ductilité d'un métal & l'étendue de continuité qu'il peut supporter, dépendent non-seulement de sa densité & de sa fusibilité, mais encore de la manière dont on le traite, de la percussion plus lente ou plus prompte, & de l'addition de chaleur ou de feu qu'on lui donne à propos.

MAINTENANT si nous comparons les substances qu'on appelle *demi-métaux & minéraux métalliques* qui manquent de ductilité, nous verrons que l'ordre de leur densité est, émeril, zinc, antimoine, bismuth, & que celui dans lequel ils reçoivent & perdent la chaleur est, antimoine, bismuth, zinc, émeril, ce qui ne suit en aucune façon l'ordre de leur densité, mais plutôt celui de leur fusibilité; l'émeril qui est un minéral ferrugineux, quoiqu'une fois moins dense que le bismuth, conserve la chaleur une fois plus long-temps; le zinc plus léger que l'antimoine & le bismuth, conserve aussi la chaleur beaucoup plus long-temps; l'antimoine & le bismuth la reçoivent & la gardent à peu-près également. Il en est donc des demi-métaux & des minéraux métalliques comme des métaux: le rapport dans lequel ils reçoivent & perdent la chaleur, est à peu-près le même que celui de leur fusibilité, & ne tient que très-peu ou point du tout à celui de leur densité.

Mais en joignant ensemble les six métaux & les quatre demi-métaux ou minéraux métalliques que j'ai soumis à l'épreuve, on verra que l'ordre des densités de ces dix substances minérales est;

Émeril, zinc, antimoine, étain, fer, cuivre, bismuth, argent, plomb, or.

Et que l'ordre dans lequel ces substances s'échauffent & se refroidissent est;

Antimoine, bismuth, étain, plomb, argent, zinc, or, cuivre, émeril, fer.

INTRODUCTION À L'HISTOIRE

Dans lequel il y a deux choses qui ne paroissent pas bien d'accord avec l'ordre de la fusibilité :

1.^o L'antimoine qui devoit s'échauffer & se refroidir plus lentement que le plomb, puisqu'on a vu par les expériences de Newton, citées dans le Mémoire précédent, que l'antimoine demande pour se fondre dix degrés de la même chaleur, dont il n'en faut que huit pour fondre le plomb; au lieu que par mes expériences, il se trouve que l'antimoine s'échauffe & se refroidit plus vite que le plomb. Mais on observera que Newton s'est servi de régule d'antimoine, & que je n'ai employé dans mes expériences que de l'antimoine fondu; or le régule d'antimoine ou l'antimoine naturel est bien plus difficile à fondre que l'antimoine qui a déjà subi une première fusion; ainsi cela ne fait point une exception à la règle. Au reste, j'ignore quel rapport il y auroit entre l'antimoine naturel ou régule d'antimoine & les autres matières que j'ai fait chauffer & refroidir; mais je présume d'après l'expérience de Newton, qu'il s'échaufferoit & se refroidiroit plus lentement que le plomb.

2.^o L'on prétend que le zinc se fond bien plus aisément que l'argent, par conséquent il devoit se trouver avant l'argent dans l'ordre indiqué par mes expériences, si cet ordre étoit dans tous les cas relatif à celui de la fusibilité; & j'avoue que ce demi-métal semble, au premier coup d'œil, faire une exception à cette loi que suivent tous les autres; mais il faut observer; 1.^o que la différence donnée par mes expériences entre le zinc & l'argent est fort petite; 2.^o que le petit globe d'argent dont je me suis servi,

étoit de l'argent le plus pur, sans la moindre partie de cuivre, ni d'autre alliage, & l'argent pur doit se fondre plus aisément, & s'échauffer plus vite que l'argent mêlé de cuivre: 3.^o quoique le petit globe de zinc m'ait été donné par un de nos habiles Chimistes (*a*), ce n'est peut-être pas du zinc absolument pur & sans mélange de cuivre, ou de quelqu'autre matière encore moins fusible. Comme ce soupçon m'étoit resté après toutes mes expériences faites, j'ai remis le globe de zinc à M. Rouelle qui me l'avoit donné, en le priant de s'assurer s'il ne contenoit pas du fer ou du cuivre, ou quelqu'autre matière qui s'opposeroit à sa fusibilité. Les épreuves en ayant été faites, M. Rouelle a trouvé dans ce zinc une quantité assez considérable de fer ou safran de mars: j'ai donc eu la satisfaction de voir que non-seulement mon soupçon étoit bien fondé, mais encore que mes expériences ont été faites avec assez de précision pour faire reconnoître un mélange dont il n'étoit pas aisé de se douter: ainsi le zinc suit aussi exactement que les autres métaux & demi-métaux dans le progrès de la chaleur l'ordre de la fusibilité, & ne fait point une exception à la règle. On peut donc dire en général, que le progrès de la chaleur dans les métaux, demi-métaux & minéraux métalliques, est en même raison, ou du moins en raison très-voisine de celle de leur fusibilité (*b*).

(*a*) M. Rouelle, Démonstrateur de Chimie aux écoles du Jardin du Roi.

(*b*) *Nota.* Le globe de zinc sur lequel ont été faites toutes les expériences, s'étant trouvé mêlé

INTRODUCTION À L'HISTOIRE

III.

LES matières vitrescibles & vitrées que j'ai mises à l'épreuve, étant rangées suivant l'ordre de leur densité sont :

Pierre ponce, porcelaine, ocre, glaise, verre, cristal-de-roche & grès ; car je dois observer que quoique le cristal ne soit porté dans la table des poids de chaque matière que pour 6 gros 22 grains, il doit être supposé plus pesant d'environ 1 gros, parce qu'il étoit sensiblement trop petit, & c'est par cette raison que je l'ai exclu de la table générale des rapports, ayant rejeté toutes les expériences que j'ai faites avec ce globe trop petit. Néanmoins le résultat général s'accorde assez avec les autres, pour que je puisse le présenter. Voici donc l'ordre dans lequel ces différentes substances se sont refroidies.

Pierre ponce, ocre, porcelaine, glaise, verre, cristal & grès, qui, comme l'on voit, est le même que celui de la densité, car l'ocre ne se trouve ici avant la porcelaine que parce qu'étant une matière friable, il s'est diminué par le frottement qu'il a subi dans les expériences ; &

d'une portion de fer, j'ai été obligé de substituer dans la Table générale aux premiers rapports, de nouveaux rapports que j'ai placés sous les autres, par exemple, le rapport du fer au zinc de 10000 à 7654 n'est pas le vrai rapport, & c'est celui de 10000 à 6804

écrit au-dessous qu'il faut adopter ; il en est de même de toutes les autres corrections que j'ai faites d'un neuvième sur chaque nombre, parce que j'ai reconnu que la portion de fer contenue dans ce zinc, avoit diminué au moins d'un neuvième le progrès de la chaleur.

d'ailleurs

d'ailleurs sa densité diffère si peu de la porcelaine, qu'on peut les regarder comme égales.

Ainsi la loi du progrès de la chaleur dans les matières vitrescibles & vitrées, est relative à l'ordre de leur densité, & n'a que peu ou point de rapport avec leur fusibilité, par la raison qu'il faut, pour fondre toutes ces substances, un degré presque égal du feu le plus violent, & que les degrés particuliers de leur différente fusibilité sont si près les uns des autres, qu'on ne peut pas en faire un ordre composé de termes distincts. Ainsi leur fusibilité presque égale ne faisant qu'un terme, qui est l'extrême de cet ordre de fusibilité, on ne doit pas être étonné de ce que le progrès de la chaleur suit ici l'ordre de la densité, & que ces différentes substances qui toutes sont également difficiles à fondre, s'échauffent & se refroidissent plus lentement & plus vite, à proportion de la quantité de matière qu'elles contiennent.

On pourra m'objecter que le verre se fond plus aisément que la glaise, la porcelaine, l'ocre & la pierre ponce, qui néanmoins s'échauffent & se refroidissent en moins de temps que le verre; mais l'objection tombera lorsqu'on réfléchira qu'il faut, pour fondre le verre, un feu très-violent dont le degré est si éloigné des degrés de chaleur que reçoit le verre dans nos expériences sur le refroidissement, qu'il ne peut influer sur ceux-ci. D'ailleurs en pulvérisant la glaise, la porcelaine, l'ocre & la pierre ponce, & leur donnant des fondans analogues, comme l'on en donne au sable pour le convertir en verre; il est

plus que probable qu'on feroit fondre toutes ces matières au même degré de feu, & que par conséquent on doit regarder comme égale ou presque égale leur résistance à la fusion, & c'est par cette raison que la loi du progrès de la chaleur dans ces matières se trouve proportionnelle à l'ordre de leur densité.

I V.

LES matières calcaires rangées suivant l'ordre de leur densité, sont :

Craie, pierre tendre, pierre dure, marbre commun, marbre blanc.

L'ordre dans lequel elles s'échauffent & se refroidissent est craie, pierre tendre, pierre dure, marbre commun & marbre blanc, qui, comme l'on voit, est le même que celui de leur densité. La fusibilité n'y entre pour rien, parce qu'il faut d'abord un très-grand degré de feu pour les calciner, & que quoique la calcination en divise les parties, on ne doit en regarder l'effet que comme un premier degré de fusion, & non pas comme une fusion complète; toute la puissance des meilleurs miroirs ardens suffit à peine pour l'opérer: j'ai fondu & réduit en une espèce de verre quelques-unes de ces matières calcaires au foyer d'un de mes miroirs, & je me suis convaincu que ces matières peuvent, comme toutes les autres, se réduire ultérieurement en verre, sans y employer aucun fondant, & seulement par la force d'un feu bien supérieur à celui de nos fourneaux. Par conséquent le terme

commun de leur fusibilité est encore plus éloigné & plus extrême que celui des matières vitrées, & c'est par cette raison qu'elles suivent aussi plus exactement dans le progrès de la chaleur l'ordre de la densité.

Le gyps blanc, qu'on appelle improprement albâtre, est une matière qui se calcine comme tous les autres plâtres, à un degré de feu plus médiocre que celui qui est nécessaire pour la calcination des matières calcaires, aussi ne suit-il pas l'ordre de la densité dans le progrès de la chaleur qu'il reçoit ou qu'il perd, car quoique beaucoup plus dense que la craie, & un peu plus dense que la pierre calcaire blanche, il s'échauffe & se refroidit néanmoins bien plus promptement que l'une & l'autre de ces matières. Ceci nous démontre que la calcination & la fusion plus ou moins facile, produisent le même effet relativement au progrès de la chaleur. Les matières gypseuses ne demandent pas pour se calciner autant de feu que les matières calcaires, & c'est par cette raison que quoique plus denses, elles s'échauffent & se refroidissent plus vite.

Ainsi on peut assurer, en général, que le progrès de la chaleur dans toutes les substances minérales est toujours à très-peu-près en raison de leur plus ou moins grande facilité à se calciner ou à se fondre; mais que quand leur calcination ou leur fusion sont également difficiles, & qu'elles exigent un degré de chaleur extrême, alors le progrès de la chaleur se fait suivant l'ordre de leur densité.

Au reste, j'ai déposé au Cabinet du Roi, les globes

300 INTRODUCTION À L'HISTOIRE
d'or, d'argent & de toutes les autres substances métalliques
& minérales qui ont servi aux expériences précédentes,
afin de les rendre plus authentiques, en mettant à portée
de les vérifier, ceux qui voudroient douter de la vérité
de leurs résultats, & de la conséquence générale que
je viens d'en tirer.




TROISIÈME MÉMOIRE.

OBSERVATIONS

Sur la nature de la PLATINE.

ON vient de voir que de toutes les substances minérales que j'ai mises à l'épreuve, ce ne sont pas les plus denses, mais les moins fusibles auxquelles il faut le plus de temps pour recevoir & perdre la chaleur; le fer & l'émeril qui sont les matières métalliques les plus difficiles à fondre, sont en même temps celles qui s'échauffent & se refroidissent le plus lentement. Il n'y a dans la Nature que la platine qui pourroit être encore moins accessible à la chaleur, & qui la conserveroit plus long-temps que le fer. Ce minéral dont on ne parle que depuis peu, paroît être encore plus difficile à fondre; le feu des meilleurs fourneaux n'est pas assez violent pour produire cet effet, ni même pour en aglutiner les petits grains qui sont tous anguleux, émouffés, durs, & assez semblables pour la forme à de la grosse limaille de fer, mais d'une couleur un peu jaunâtre: & quoiqu'on puisse les faire couler sans addition de fondans, & les réduire en masse au foyer d'un bon miroir brûlant, la platine semble exiger plus de chaleur que la mine & la limaille de fer que nous faisons aisément fondre à nos fourneaux de forge. D'ailleurs la densité de la platine étant beaucoup plus grande que celle du fer, les deux qualités de densité & de non-fusibilité se

réunissent ici pour rendre cette matière la moins accessible de toutes au progrès de la chaleur. Je présume donc que la platine seroit à la tête de ma Table & avant le fer si je l'avois mise en expérience, mais il ne m'a pas été possible de m'en procurer un globe d'un pouce de diamètre ; on ne la trouve qu'en grains (*a*), & celle qui est en masse n'est pas pure, parce qu'on y a mêlé, pour la fondre, d'autres matières qui en ont altéré la nature. Un de mes amis (*b*), homme de beaucoup d'esprit, qui a la bonté de partager souvent mes vues, m'a mis à portée d'examiner cette substance métallique encore rare, & qu'on ne connoît pas assez. Les Chimistes qui ont travaillé sur la platine, l'ont regardée comme un métal nouveau, parfait, propre, particulier & différent de tous les autres métaux ; ils ont assuré que sa pesanteur spécifique étoit à très-peu-près égale à celle de l'or, que néanmoins ce huitième métal différoit d'ailleurs essentiellement de l'or, n'en ayant ni la ductilité ni la fusibilité. J'avoue que je suis dans une opinion différente & même toute opposée. Une matière qui n'a ni ductilité ni fusibilité, ne doit pas être mise au nombre des métaux dont les propriétés



essentielles & communes sont d'être fusibles & ductiles. Et la platine, d'après l'examen que j'en ai pu faire, ne me paroît pas être un nouveau métal différent de tous les autres; mais un mélange, un alliage de fer & d'or formé par la Nature, dans lequel la quantité d'or semble dominer sur la quantité de fer; & voici les faits sur lesquels je crois pouvoir fonder cette opinion.

De huit onces trente-cinq grains de platine que m'a fournie M. d'Angivillers, & que j'ai présentée à une forte pierre d'aimant, il ne m'en est resté qu'une once un gros vingt-neuf grains, tout le reste a été enlevé par l'aimant à deux gros près, qui ont été réduits en poudre qui s'est attachée aux feuilles de papier, & qui les a profondément noircies, comme je le dirai tout-à-l'heure; cela fait donc à très-peu-près six septièmes du total qui ont été attirés par l'aimant; ce qui est une quantité si considérable, relativement au tout, qu'il est impossible de se refuser à croire que le fer ne soit contenu dans la substance intime de la platine, & qu'il n'y soit même en assez grande quantité. Il y a plus; c'est que si je ne m'étois pas lassé de ces expériences, qui ont duré plusieurs jours, j'aurois encore tiré par l'aimant une grande partie du restant de mes huit onces de platine: car l'aimant en attiroit encore quelques grains un à un, & quelquefois deux quand on a cessé de le présenter. Il y a donc beaucoup de fer dans la platine; & il n'y est pas simplement mêlé comme matière étrangère, mais intimément uni, & faisant partie de sa substance, ou si l'on veut le nier, il faudra supposer

qu'il existe dans la Nature une seconde matière qui, comme le fer, est attirable par l'aimant; mais cette supposition gratuite tombera par les autres faits que je vais rapporter.

Toute la platine que j'ai eu occasion d'examiner, m'a paru mélangée de deux matières différentes, l'une noire & très-attirable par l'aimant, l'autre en plus gros grains d'un blanc livide un peu jaunâtre & beaucoup moins magnétique que la première; entre ces deux matières qui sont les deux extrêmes de cette espèce de mélange, se trouvent toutes les nuances intermédiaires, soit pour le magnétisme, soit pour la couleur & la grosseur des grains. Les plus magnétiques qui sont en même temps les plus noirs & les plus petits, se réduisent aisément en poudre par un frottement assez léger, & laissent sur le papier blanc la même couleur que le plomb frotté. Sept feuilles de papier dont on s'est servi successivement pour exposer la platine à l'action de l'aimant, ont été noircies sur toute l'étendue qu'occupoit la platine, les dernières feuilles moins que les premières à mesure qu'elle se trioit, & que les grains qui restoit étoient moins noirs & moins magnétiques. Les plus gros grains, qui sont les plus colorés & les moins magnétiques, au lieu de se réduire en poussière comme les petits grains noirs, sont au contraire très-durs & résistent à toute trituration; néanmoins ils sont susceptibles d'extension dans un mortier d'agate (c),

(c) *Nota.* Je n'ai pas voulu les étendre sur le tas d'acier, dans la crainte de leur communiquer plus de magnétisme qu'ils n'en ont naturellement.

sous les coups réitérés d'un pilon de même matière, & j'en ai aplati & étendu plusieurs grains au double & au triple de l'étendue de leur surface; cette partie de la platine a donc un certain degré de malléabilité & de ductilité, tandis que la partie noire ne paroît être ni malléable ni ductile. Les grains intermédiaires participent des qualités des deux extrêmes, ils sont aigres & durs, ils se cassent ou s'étendent plus difficilement sous les coups du pilon, & donnent un peu de poudre noire, mais moins noire que la première.

Ayant recueilli cette poudre noire & les grains les plus magnétiques que l'aimant avoit attirés les premiers, j'ai reconnu que le tout étoit du vrai fer, mais dans un état différent du fer ordinaire. Celui-ci réduit en poudre & en limaille, se charge de l'humidité & se rouille aisément; à mesure que la rouille le gagne, il devient moins magnétique & finit absolument par perdre cette qualité magnétique lorsqu'il est entièrement & intimement rouillé: au lieu que cette poudre de fer, ou si l'on veut ce sablon ferrugineux qui se trouve dans la platine, est au contraire inaccessible à la rouille quelque long-temps qu'il soit exposé à l'humidité; il est aussi plus infusible & beaucoup moins dissoluble que le fer ordinaire, mais ce n'en est pas moins du fer qui ne m'a paru différer du fer connu que par une plus grande pureté. Ce sablon est en effet du fer absolument dépouillé de toutes les parties combustibles, salines & terreuses qui se trouvent dans le fer ordinaire & même dans l'acier; il paroît enduit & recouvert d'un vernis vitreux

qui le défend de toute altération. Et ce qu'il y a de très-remarquable, c'est que ce sablon de fer pur n'appartient pas exclusivement à beaucoup près à la mine de platine; j'en ai trouvé, quoique toujours en petite quantité, dans plusieurs endroits où l'on a fouillé les mines de fer qui se consomment à mes forges. Comme je suis dans l'usage de soumettre à plusieurs épreuves toutes les mines que je fais exploiter avant de me déterminer à les faire travailler en grand pour l'usage de mes fourneaux; je fus assez surpris de voir que dans quelques-unes de ces mines, qui toutes sont en grains, & dont aucune n'est attirable par l'aimant, il se trouvoit néanmoins des particules de fer un peu arrondies & luisantes comme de la limaille de fer, & tout-à-fait semblables au sablon ferrugineux de la platine, elles sont tout aussi magnétiques, tout aussi peu fusibles, tout aussi difficilement dissolubles; tel fut le résultat de la comparaison que je fis du sablon de la platine, & de ce sablon trouvé dans deux de mes mines de fer à trois pieds de profondeur, dans des terrains où l'eau pénètre assez facilement: j'avois peine à concevoir d'où pouvoient provenir ces particules de fer; comment elles avoient pu se défendre de la rouille depuis des siècles qu'elles sont exposées à l'humidité de la terre, enfin comment ce fer très-magnétique pouvoit avoir été produit dans des veines de mines qui ne le sont point du tout. J'ai appelé l'expérience à mon secours, & je me suis assez éclairé sur tous ces points pour être satisfait. Je savois, par un grand nombre d'observations, qu'aucune de nos mines de fer

en grains n'est attirable par l'aimant ; j'étois bien persuadé, comme je le suis encore , que toutes les mines de fer qui sont magnétiques , n'ont acquis cette propriété que par l'action du feu ; que les mines du nord qui sont assez magnétiques pour qu'on les cherche avec la bouffole , doivent leur origine à l'élément du feu , tandis que toutes nos mines en grains qui ne sont point du tout magnétiques , n'ont jamais subi l'action du feu , & n'ont été formées que par le moyen ou l'intermède de l'eau. Je pensai donc que ce sablon ferrugineux & magnétique que je trouvois en petite quantité dans mes mines de fer , devoit son origine au feu ; & ayant examiné le local , je me confirmai dans cette idée. Le terrain où se trouve ce sablon magnétique est en bois , de temps immémorial , on y a fait très-anciennement , & on y fait tous les jours des fourneaux de charbon ; il est aussi plus que probable qu'il y a eu dans ces bois des incendies considérables. Le charbon & le bois brûlé , sur-tout en grande quantité , produisent du mâchefer , & ce mâchefer renferme la partie la plus fixe du fer que contiennent les végétaux ; c'est ce fer fixe qui forme le sablon dont il est question lorsque le mâchefer se décompose par l'action de l'air , du soleil & des pluies : car alors ces particules de fer pur qui ne sont point sujettes à la rouille ni à aucune autre espèce d'altération , se laissent entraîner par l'eau & pénètrent dans la terre avec elle à quelques pieds de profondeur. On pourra vérifier ce que j'avance ici , en faisant broyer du mâchefer bien brûlé , on y trouvera toujours une petite

quantité de ce fer pur , qui ayant résisté à l'action du feu , résiste également à celle des dissolvans , & ne donne point de prise à la rouille (*d*).

M'étant satisfait sur ce point , & après avoir comparé le sablon tiré de mes mines de fer & du mâchefer avec celui de la platine assez pour ne pouvoir douter de leur identité , je ne fus pas long-temps à penser , vu la pesanteur spécifique de la platine , que si ce sablon de fer pur , provenant de la décomposition du mâchefer , au lieu d'être dans une mine de fer , se trouvoit dans le voisinage d'une mine d'or , il auroit , en s'unissant à ce dernier métal , formé un alliage qui seroit absolument de la même nature que la platine. On sait que l'or & le fer ont un grand degré d'affinité ; on sait que la plupart des mines de fer

(*d*) J'ai reconnu dans le cabinet d'Histoire Naturelle , des sablons ferrugineux de même espèce que celui de mes mines , qui m'ont été envoyés de différens endroits & qui sont également magnétiques. On en trouve à Quimper en Bre-

& plus mélangé de terre , & celui de Sibérie est en masse & en morceaux gros comme le pouce , solides , pesans , & que l'aimant soulève à peu-près comme si c'étoit une masse de fer pur. On peut donc présumer que ces sa-

contiennent une petite quantité d'or ; on fait donner à l'or la teinte, la couleur & même l'aigre du fer en les faisant fondre ensemble ; on emploie cet or couleur de fer sur différens bijoux d'or, pour en varier les couleurs ; & cet or mêlé de fer est plus ou moins gris, & plus ou moins aigre, suivant la quantité de fer qui entre dans le mélange. J'en ai vu d'une teinte absolument semblable à la couleur de la platine. Ayant demandé à un Orfèvre quelle étoit la proportion de l'or & du fer dans ce mélange qui étoit de la couleur de la platine, il me dit que l'or de 24 karats n'étoit plus qu'à 18 karats, & qu'il y entroit un quart de fer. On verra que c'est à peu-près la proportion qui se trouve dans la platine naturelle, si l'on en juge par la pesanteur spécifique. Cet or mêlé de fer est plus dur, plus aigre & spécifiquement moins pesant que l'or pur ; toutes ces convenances, toutes ces qualités communes avec la platine, m'ont persuadé que ce prétendu métal n'est dans le vrai, qu'un alliage d'or & de fer, & non pas une substance particulière, un métal nouveau, parfait & différent de tous les autres métaux, comme les Chimistes l'ont avancé.

On peut d'ailleurs se rappeler que l'alliage aigrit tous les métaux, & que quand il y a pénétration, c'est-à-dire, augmentation dans la pesanteur spécifique, l'alliage en est d'autant plus aigre que la pénétration est plus grande, & le mélange devenu plus intime, comme on le reconnoît dans l'alliage appelé *métal des cloches*, quoiqu'il soit composé de deux métaux très-ductiles. Or, rien n'est plus aigre ni

310 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

plus pesant que la platine ; cela seul auroit dû faire soupçonner que ce n'est qu'un alliage fait par la Nature , un mélange de fer & d'or , qui doit sa pesanteur spécifique en partie à ce dernier métal , & peut-être aussi en grande partie à la pénétration des deux matières dont il est composé.

Néanmoins cette pesanteur spécifique de la platine n'est pas aussi grande que nos Chimistes l'ont publié. Comme cette matière traitée seule & sans addition de fondans est très-difficile à réduire en masse , qu'on n'en peut obtenir au feu du miroir brûlant que de très-petites masses , & que les expériences hydrostatiques faites sur des petits volumes , sont si défectueuses qu'on n'en peut rien conclure ; il me paroît qu'on s'est trompé sur l'estimation de la pesanteur spécifique de ce minéral. J'ai mis de la poudre d'or dans un petit tuyau de plume que j'ai pesé très-exactement , j'ai mis dans le même tuyau un égal volume de platine , il pesoit près d'un dixième de moins , mais cette poudre d'or étoit beaucoup trop fine en comparaison de la platine. M. Tillet , qui joint à une connoissance approfondie des métaux , le talent rare

différoit de celle de l'or pur d'un quinzième à très-peu près ; mais nous avons observé tous deux , que les grains d'or coupés à la cisaille avoient les angles beaucoup plus vifs que la platine ; celle-ci vue à la loupe , est à peu-près de la forme des galets roulés par l'eau , tous les angles sont émouffés , elle est même douce au toucher , au lieu que les grains de cet or coupés à la cisaille , avoient des angles vifs & des pointes tranchantes , en sorte qu'ils ne pouvoient pas s'ajuster ni s'entasser les uns sur les autres aussi aisément que ceux de la platine ; tandis qu'au contraire la poudre d'or dont je me suis servi , étoit de l'or en paillettes , telles que les Arpailleurs les trouvent dans le sable des rivières. Ces paillettes s'ajustent beaucoup mieux les unes contre les autres ; j'ai trouvé environ un dixième de différence entre le poids spécifique de ces paillettes & celui de la platine ; néanmoins ces paillettes ne sont pas ordinairement d'or pur , il s'en faut souvent plus de deux ou trois karats , ce qui en doit diminuer en même rapport la pesanteur spécifique ; ainsi tout bien considéré & comparé , nous avons cru qu'on pouvoit maintenir le résultat de mes expériences , & assurer que la platine en grains & telle que la Nature la produit , est au moins d'un onzième ou d'un douzième moins pesante que l'or. Il y a toute apparence que cette erreur de fait sur la densité de la platine , vient de ce qu'on ne l'aura pas pesée dans son état de nature , mais seulement après l'avoir réduite en masse : & comme cette fusion ne peut se faire que par l'addition d'autres matières & à un feu très-violent , ce n'est plus de la platine

pure, mais un composé dans lequel sont entrées des matières fondantes, & duquel le feu a enlevé les parties les plus légères.

Ainsi la platine au lieu d'être d'une densité égale ou presque égale à celle de l'or pur, comme l'ont avancé les Auteurs qui en ont écrit, n'est que d'une densité moyenne entre celle de l'or & celle du fer, & seulement plus voisine de celle de ce premier métal que de celle du dernier. Supposant donc que le pied cube d'or pèse treize cents vingt-six livres, & celui du fer pur cinq cents quatre-vingts livres, celui de la platine en grains se trouvera peser environ onze cents quatre-vingt-quatorze livres, ce qui supposeroit plus des trois quarts d'or sur un quart de fer dans cet alliage, s'il n'y a pas de pénétration; mais comme on en tire six septièmes à l'aimant, on pourroit croire que le fer y est en quantité de plus d'un quart, d'autant plus qu'en s'obstinant à cette expérience, je suis persuadé qu'on viendrait à bout d'enlever avec un fort aimant, toute la platine jusqu'au dernier grain. Néanmoins on n'en doit pas conclure que le fer y soit contenu en si grande quantité; car lorsqu'on le mêle par la fonte avec l'or, la masse qui résulte de cet alliage est attirable par l'aimant, quoique le fer n'y soit qu'en petite quantité: j'ai vu entre les mains de M. Baumé, un bouton de cet alliage pesant soixante-six grains, dans lequel il n'étoit entré que six grains, c'est-à-dire un onzième de fer, & ce bouton se laissoit enlever aisément par un bon aimant. Dès-lors la platine pourroit bien ne contenir qu'un onzième de fer
sur

sur dix onzièmes d'or, & donner néanmoins tous les mêmes phénomènes, c'est-à-dire, être attirée en entier par l'aimant; & cela s'accorderoit parfaitement avec la pesanteur spécifique qui est d'un dixième ou d'un douzième moindre que celle de l'or.

Mais ce qui me fait présumer que la platine contient plus d'un onzième de fer sur dix onzièmes d'or, c'est que l'alliage qui résulte de cette proportion, est encore couleur d'or & beaucoup plus jaune que ne l'est la platine la plus colorée, & qu'il faut un quart de fer sur trois quarts d'or pour que l'alliage ait précisément la couleur naturelle de la platine. Je suis donc très-porté à croire qu'il pourroit bien y avoir cette quantité d'un quart de fer dans la platine. Nous nous sommes assurés, M. Tillet & moi, par plusieurs expériences, que le sablon de ce fer pur que contient la platine, est plus pesant que la limaille de fer ordinaire; ainsi cette cause ajoutée à l'effet de la pénétration, suffit pour rendre raison de cette grande quantité de fer contenue sous le petit volume indiqué par la pesanteur spécifique de la platine.

Au reste, il est très-possible que je me trompe dans quelques-unes des conséquences que j'ai cru devoir tirer de mes observations sur cette substance métallique; je n'ai pas été à portée d'en faire un examen aussi approfondi que j'aurois voulu; ce que j'en dis, n'est que ce que j'ai vu, & pourra peut-être servir à faire voir mieux.

PREMIÈRE ADDITION.

COMME j'étois sur le point de livrer ces feuilles à l'impression, le hasard fit que je parlai de mes idées sur la platine, à M. le comte de Milly qui a beaucoup de connoissances en Physique & en Chimie, il me répondit qu'il pensoit à peu-près comme moi sur la nature de ce minéral, je lui donnai le Mémoire ci-dessus pour l'examiner, & deux jours après il eut la bonté de m'envoyer les observations suivantes, que je crois aussi bonnes que les miennes, & qu'il m'a permis de publier ensemble.

« J'ai pesé exactement trente-six grains de platine, je
» l'ai étendue sur une feuille de papier blanc, pour pouvoir
» mieux l'observer avec une bonne loupe, j'y ai aperçu
» ou j'ai cru y apercevoir très-distinctement, trois subs-
» tances différentes; la première avoit le brillant métallique,
» elle étoit la plus abondante; la seconde vitriforme, tirant
» sur le noir, ressemble assez à une matière métallique fer-
» rugineuse qui auroit subi un degré de feu considérable,
» telles que des scories de fer, appelées vulgairement
» *mâchefer*; la troisième, moins abondante que les deux pre-
» mières, est du sable de toutes couleurs où cependant le
» jaune, couleur de topase, domine; chaque grain de sable
» considéré à part, offre à la vue des cristaux réguliers de
» différentes couleurs; j'en ai remarqué de cristallisés en
» aiguilles hexagones, se terminant en pyramide comme le
» cristal-de-roche, & il m'a semblé que ce sable n'étoit

qu'un *detritus* de cristaux-de-roche ou de quartz de différentes couleurs.

Je formai le projet de séparer, le plus exactement possible, ces différentes substances par le moyen de l'aimant, & de mettre à part la partie la plus attirable à l'aimant, d'avec celle qui l'étoit moins, & enfin de celle qui ne l'étoit pas du tout; ensuite d'examiner chaque substance en particulier & de les soumettre à différentes épreuves chimiques & mécaniques.

Je mis à part les parties de la platine qui furent attirées avec vivacité à la distance de deux ou trois lignes, c'est-à-dire, sans le contact de l'aimant, & je me servis pour cette expérience, d'un bon aimant factice de M. l'Abbé. . . .; ensuite je touchai avec ce même aimant le métal, & j'en enlevai tout ce qui voulut céder à l'effort magnétique, que je mis à part; je pesai ce qui étoit resté & qui n'étoit presque plus attirable; cette matière non attirable, & que je nommerai *n.º 4*, pesoit vingt-trois grains; *n.º 1.º* qui étoit le plus sensible à l'aimant, pesoit quatre grains; *n.º 2*, pesoit de même quatre grains; & *n.º 3*, cinq grains.

N.º 1.º examiné à la loupe, n'offroit à la vue qu'un mélange de parties métalliques, d'un blanc sale tirant sur le gris, aplaties & arrondies en forme de galets & de sable noir vitriforme, ressemblant à du mâchefer pilé, dans lequel on aperçoit des parties très-rouillées, enfin telles que les scories de fer en présentent lorsqu'elles ont été exposées à l'humidité.

» N.^o 2 présentait à peu-près la même chose, à l'ex-
 » ception que les parties métalliques dominoient, & qu'il
 » n'y en avoit que très-peu de rouillées.

» N.^o 3 étoit la même chose, mais les parties métalliques
 » étoient plus volumineuses, elles ressembloient à du métal
 » fondu, & qui a été jeté dans l'eau pour le diviser en
 » grenailles, elles sont aplaties, elles affectent toutes sortes
 » de figures, mais arrondies sur les bords, à la manière des
 » galets qui ont été roulés & polis par les eaux.

» N.^o 4 qui n'avoit point été enlevé par l'aimant, mais
 » dont quelques parties donnoient encore des marques de
 » sensibilité au magnétisme, lorsqu'on passoit l'aimant sous
 » le papier où elles étoient étendues, étoit un mélange de
 » sable, de parties métalliques & de vrai mâchefer friable
 » sous les doigts, qui noircissoit à la manière du mâchefer
 » ordinaire. Le sable sembloit être composé de petits
 » cristaux de topase, de cornaline & de cristal-de-roche;
 » j'en écrasai quelques cristaux sur un tas d'acier, & la
 » poudre qui en résulta étoit comme du vernis réduit en
 » poudre; je fis la même chose au mâchefer, il s'écrasa
 » avec la plus grande facilité, & il m'offrit une poudre
 » noire ferrugineuse qui noircissoit le papier comme le
 » mâchefer ordinaire.

» Les parties métalliques de ce dernier (n.^o 4), me paru-
 » rent plus ductiles sous le marteau que celles du n.^o 1.^{er},
 » ce qui me fit croire qu'elles contenoient moins de fer
 » que les premières; d'où il s'ensuit que la platine pourroit
 » fort bien n'être qu'un mélange de fer & d'or fait par la

Nature, ou peut-être de la main des hommes, comme «
je le dirai par la suite. «

Je tâcherai d'examiner, par tous les moyens qui me «
seront possibles, la nature de la platine, si je peux en «
avoir à ma disposition en suffisante quantité; en attendant, «
voici les expériences que j'ai faites. «

Pour m'assurer de la présence du fer dans la platine «
par des moyens chimiques, je pris les deux extrêmes, «
c'est-à-dire, n.º 1.º qui étoit très-attirable à l'aimant, & «
n.º 4 qui ne l'étoit pas, je les arrosai avec de l'esprit-de- «
nitre un peu fumant, j'observai avec la loupe ce qui en «
résulteroit, mais je n'y aperçus aucun mouvement d'effe- «
vescence; j'y ajoutai de l'eau distillée, & il ne se fit encore «
aucun mouvement, mais les parties métalliques se déca- «
pèrent, & elles prirent un nouveau brillant semblable à «
celui de l'argent; j'ai laissé ce mélange tranquille pendant «
cinq ou six minutes, & ayant encore ajouté de l'eau, j'y «
laissai tomber quelques gouttes de la liqueur alcaline saturée «
de la matière colorante du bleu de Prusse, & sur le champ «
le n.º 1.º me donna un très-beau bleu de Prusse. «

Le n.º 4 ayant été traité de même, & quoiqu'il se fût «
refusé à l'action de l'aimant & à celle de l'esprit-de-nitre, «
me donna de même que le n.º 1.º, du très-beau bleu «
de Prusse. «

Il y a deux choses fort singulières à remarquer dans ces «
expériences, 1.º il passe pour constant parmi les Chimistes «
qui ont traité de la platine, que l'eau-forte ou l'esprit-de- «

318 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

» nitre n'a aucune action sur elle ; cependant, comme on
» vient de le voir, il s'en dissout assez, quoique sans effervescence, pour donner du bleu de Prusse lorsqu'on y
» ajoute de la liqueur alkaline phlogistiquée & saturée de
» la matière colorante, qui, comme on fait, précipite le
» fer en bleu de Prusse.

» 2.° La platine qui n'est pas sensible à l'aimant, n'en
» contient pas moins du fer, puisque l'esprit-de-nitre en
» dissout assez, sans occasionner d'effervescence, pour
» former du bleu de Prusse.

» D'où il s'ensuit que cette substance que les Chimistes
» modernes, peut-être trop avides du merveilleux & de
» vouloir donner du nouveau, regardent comme un huitième
» métal pourroit bien n'être, comme je l'ai dit, qu'un
» mélange d'or & de fer.

» Il reste sans doute bien des expériences à faire pour
» pouvoir déterminer comment ce mélange a pu avoir lieu,
» si c'est l'ouvrage de la Nature & comment ; ou si c'est le
» produit de quelque volcan, ou simplement le produit des
» travaux que les Espagnols ont faits dans le nouveau monde

» avec les scories, d'où on ne peut le retirer que par plusieurs
 » fontes, & sans être bien instruit des intermèdes conve-
 » nables que les Docimasistes emploient. La Chimie qui
 » s'est perfectionnée de nos jours, donne à la vérité les
 » moyens de retirer cet or & cet argent en plus grande
 » partie; mais dans le temps où les Espagnols exploitoient
 » les mines du Pérou, ils ignoroient sans doute l'art de
 » traiter les mines avec le plus grand profit; & d'ailleurs ils
 » avoient de si grandes richesses à leur disposition, qu'ils
 » négligeoient vraisemblablement les moyens qui leur au-
 » roient coûté de la peine, des soins & du temps; ainsi il
 » y a apparence qu'ils se contentoient d'une première fonte,
 » & jetoient les scories comme inutiles, ainsi que le sable
 » qui avoit passé par le mercure, peut-être même ne fai-
 » soient-ils qu'un tas de ces deux mélanges, qu'ils regardoient
 » comme de nulle valeur.

» Ces scories contenoient encore de l'or, beaucoup de
 » fer sous différens états, & cela en des proportions diffé-
 » rentes qui nous sont inconnues, mais qui sont telles peut-
 » être qu'elles peuvent avoir donné l'existence à la platine.
 » Les globules de mercure que j'ai observés, & les paillettes
 » d'or que j'ai vues distinctement, à l'aide d'une bonne loupe,
 » dans la platine que j'ai eue entre les mains, m'ont fait
 » naître les idées que je viens d'écrire sur l'origine de ce
 » métal; mais je ne les donne que comme des conjectures
 » hasardées; il faudroit pour en acquérir quelque certitude,
 » savoir au juste où sont situées les mines de la platine; si
 » elles ont été exploitées anciennement, si on la tire d'un

terrai

terrain neuf, ou si ce ne sont que des décombres, à quelle « profondeur on la trouve, & enfin si la main des hommes « y est exprimée ou non. Tout cela pourroit aider à vérifier « ou à détruire les conjectures que j'ai avancées (f). »

R E M A R Q U E S.


CES observations de M. le comte de Milly, confirment les miennes dans presque tous les points. La Nature est une, & se présente toujours la même à ceux qui la savent observer; ainsi l'on ne doit pas être surpris que sans aucune communication M. de Milly ait vu les mêmes choses que moi, & qu'il en ait tiré la même conséquence, que la platine n'est point un nouveau métal, différent de tous les autres métaux, mais un mélange de fer & d'or. Pour concilier encore de plus près ses observations avec les miennes, & pour éclaircir en même temps les doutes qui restent en grand nombre sur l'origine & sur la formation de la platine, j'ai cru devoir ajouter les remarques suivantes.

1.^o M. le comte de Milly distingue dans la platine trois espèces de matières; savoir, deux métalliques, & la troisième non métallique, de substance & de forme quartzeuse ou

(f) M. le baron de Sickingen, Ministre de l'Électeur Palatin, a dit à M. de Milly, avoir actuellement entre les mains deux Mémoires qui lui ont été remis par M. Kellner, Chimiste & Métal-

lurgiste, attaché à M. le Prince de Birckenfeld, à Manheim, qui offre à la cour d'Espagne, de rendre à peu-près autant d'or pesant qu'on lui livrera de platine.

cristalline ; il a observé comme moi , que des deux matières métalliques , l'une est très-attirable par l'aimant , & que l'autre l'est très-peu ou point du tout. J'ai fait mention de ces deux matières comme lui , mais je n'ai pas parlé de la troisième qui n'est pas métallique , parce qu'il n'y en avoit point ou très-peu dans la platine sur laquelle j'ai fait mes observations. Il y a apparence que la platine dont s'est servi M. de Milly , étoit moins pure que la mienne que j'ai observée avec soin , & dans laquelle je n'ai vu que quelques petits globules transparens comme du verre blanc fondu , qui étoient unis à des particules de platine ou de sablon ferrugineux , & qui se laissoient enlever ensemble par l'aimant. Ces globules transparens étoient en très-petit nombre , & dans huit onces de platine que j'ai bien regardée & fait regarder à d'autres avec une loupe très-forte , on n'a point aperçu de cristaux réguliers. Il m'a paru au contraire que toutes les particules transparentes étoient globuleuses comme du verre fondu , & toutes attachées à des parties métalliques , comme le laitier s'attache au fer lorsqu'on le fond. Néanmoins comme je ne doutois point du tout de la vérité de l'ob-



nous y avons en effet remarqué un grand nombre de petits cristaux prismatiques & transparens, les uns couleur de rubis-balai, d'autres couleur de topase, & d'autres enfin parfaitement blancs; ainsi M. le comte de Milly ne s'étoit point trompé dans son observation; mais ceci prouve seulement qu'il y a des mines de platine bien plus pures les unes que les autres, & que dans celles qui le sont le plus, il ne se trouve point de ces corps étrangers. M. Daubenton a aussi remarqué quelques grains aplatis par-dessous & renflés par-dessus, comme seroit une goutte de métal fondu qui se seroit refroidie sur un plan. J'ai vu très-distinctement un de ces grains hémisphériques, & cela pourroit indiquer que la platine est une matière qui a été fondue par le feu; mais il est bien singulier que dans cette matière fondue par le feu, on trouve des petits cristaux, des topases & des rubis, & je ne fais si l'on ne doit pas soupçonner de la fraude de la part de ceux qui ont fourni cette platine, & qui, pour en augmenter la quantité, auront pu la mêler avec ces sables cristallins, car je le répète, je n'ai point trouvé de ces cristaux dans plus d'une demi-livre de platine que m'a donnée M. le comte d'Angivillers.

2.° J'ai trouvé, comme M. de Milly, des paillettes d'or dans la platine, elles sont aisées à reconnoître par leur couleur, & parce qu'elles ne sont point du tout magnétiques; mais j'avoue que je n'ai pas aperçu les globules de mercure qu'a vus M. de Milly. Je ne veux pas pour cela nier leur existence; seulement il me semble que

les paillettes d'or se trouvant avec ces globules de mercure dans la même matière, elles feroient bientôt amalgamées, & ne conserveroient pas la couleur jaune de l'or que j'ai remarquée dans toutes les paillettes d'or que j'ai pu trouver dans une demi-livre de platine (g). D'ailleurs les globules transparens, dont je viens de parler, ressemblent beaucoup à des globules de mercure vif & brillant, en sorte qu'au premier coup d'œil il est aisé de s'y tromper.

3.^o Il y avoit beaucoup moins de parties ternes & rouillées dans ma première platine que dans celle de M. de Milly, & ce n'est pas proprement de la rouille qui couvre la surface de ces particules ferrugineuses, mais une substance noire, produite par le feu, & tout-à-fait semblable à celle qui couvre la surface du fer brûlé : mais ma seconde platine, c'est-à-dire, celle que j'ai prise au Cabinet du Roi, avoit encore de commun avec celle de M. le comte de Milly, d'être mélangée de quelques parties ferrugineuses, qui, sous le marteau, se réduisoient en poussière jaune & avoient tous les caractères de la rouille. Ainsi cette platine du Cabinet du Roi, & celle de M. de Milly, se ressemblant à tous égards, il est vraisemblable qu'elles sont venues du même endroit & par la même voie ; je soupçonne même que toutes deux ont été

(g) J'ai trouvé depuis dans d'autre platine des paillettes d'or qui n'étoient pas jaunes, mais brunes & même noires comme le

fablon ferrugineux de la platine, qui probablement leur avoit donné cette couleur noirâtre.

sophistiquées & mélangées de près de moitié, avec des matières étrangères cristallines & ferrugineuses rouillées, qui ne se trouvent pas dans la platine naturelle.

4.^o La production du bleu de Prusse par la platine, me paroît prouver évidemment la présence du fer dans la partie même de ce minéral qui est la moins attirable à l'aimant, & confirmer en même temps ce que j'ai avancé du mélange intime du fer dans sa substance. Le décapement de la platine par l'esprit de nitre, prouve que quoiqu'il n'y ait point d'effervescence sensible, cet acide ne laisse pas d'agir sur la platine d'une manière évidente, & que les Auteurs qui ont assuré le contraire, ont suivi leur routine ordinaire, qui consiste à regarder comme nulle toute action qui ne produit pas l'effervescence. Ces deux expériences de M. de Milly me paroissent très-importantes, elles seroient même décisives si elles réussissoient toujours également.

5.^o Il nous manque en effet beaucoup de connoissances qui seroient nécessaires, pour pouvoir prononcer affirmativement sur l'origine de la platine. Nous ne savons rien de l'histoire naturelle de ce minéral, & nous ne pouvons trop exhorter ceux qui sont à portée de l'examiner sur les lieux, de nous faire part de leurs observations. En attendant, nous sommes forcés de nous borner à des conjectures, dont quelques-unes me paroissent seulement plus vraisemblables que les autres. Par exemple, je ne crois pas que la platine soit l'ouvrage des hommes; les Mexicains & les Péruviens savoient fondre & travailler l'or avant l'arrivée

dés Espagnols, & ils ne connoissoient pas le fer, qu'il auroit néanmoins fallu employer dans le départ à sec en grande quantité. Les Espagnols eux-mêmes n'ont point établi de fourneaux à fondre les mines de fer en cette contrée, dans les premiers temps qu'ils l'ont habitée; il y a donc toute apparence qu'ils ne se sont pas servis de limaille de fer pour le départ de l'or, du moins dans les commencemens de leurs travaux, qui d'ailleurs ne remontent pas à deux siècles & demi, temps beaucoup trop court pour une production aussi abondante que celle de la platine, qu'on ne laisse pas de trouver en assez grande quantité & dans plusieurs endroits.

D'ailleurs lorsqu'on mêle de l'or avec du fer, en les faisant fondre ensemble, on peut toujours, par les voies chimiques, les séparer & retirer l'or en entier; au lieu que jusqu'à présent les Chimistes n'ont pu faire cette séparation dans la platine, ni déterminer la quantité d'or contenue dans ce minéral : cela semble prouver que l'or y est uni d'une manière plus intime que dans l'alliage ordinaire, & que le fer y est aussi, comme je l'ai dit, dans un état différent de celui du fer commun. La platine ne me paroît donc pas être l'ouvrage de l'homme, mais le produit de la Nature, & je suis très-porté à croire qu'elle doit sa première origine au feu des volcans. Le fer brûlé, autant qu'il est possible, intimément uni avec l'or par la sublimation ou par la fusion, peut avoir produit ce minéral, qui, d'abord ayant été formé par l'action du feu le plus violent, aura ensuite éprouvé les impressions de l'eau &

les frottemens réitérés qui lui ont donné la forme qu'ils donnent à tous les autres corps, c'est-à-dire, celle des galets & des angles émouffés. Mais il se pourroit aussi que l'eau seule eût produit la platine; car en supposant l'or & le fer tous deux divisés autant qu'ils peuvent l'être par la voie humide, leurs molécules, en se réunissant, auront pu former les grains qui la composent, & qui depuis les plus pesans jusqu'aux plus légers, contiennent tous de l'or & du fer. La proposition du Chimiste qui offre de rendre à peu-près autant d'or qu'on lui fournira de platine, sembleroit indiquer qu'il n'y a en effet qu'un onzième de fer sur dix onzièmes d'or dans ce minéral ou peut-être encore moins; mais l'à-peu-près de ce Chimiste, est probablement d'un cinquième ou d'un quart, & ce seroit toujours beaucoup si sa promesse pouvoit se réaliser à un quart près.

S E C O N D E A D D I T I O N .

M'ÉTANT trouvé à Dijon, cet été 1773, l'Académie des Sciences & Belles-Lettres de cette ville, dont j'ai l'honneur d'être Membre, me parut désirer d'entendre la lecture de mes observations sur la platine; je m'y prêtai d'autant plus volontiers, que sur une matière aussi neuve on ne peut trop s'informer ni consulter assez, & que j'avois lieu d'espérer de tirer quelques lumières d'une compagnie qui rassemble beaucoup de personnes instruites en tous genres. M. de Morveau, Avocat général au Parlement de Bourgogne, aussi savant Physicien que grand Jurisconsulte, prit la résolution de travailler sur la platine; je

lui donnai une portion de celle que j'avois attirée par l'aimant, & une autre portion de celle qui avoit paru insensible au magnétisme, en le priant d'exposer ce minéral singulier au plus grand feu qu'il lui seroit possible de faire, & quelque temps après il m'a remis les expériences suivantes; qu'il a trouvé bon de joindre ici avec les miennes.

*EXPÉRIENCES faites par M. DE MORVEAU,
en Septembre 1773.*

« M. le comte de Buffon, dans un voyage qu'il a fait
» à Dijon, cet été 1773, m'ayant fait remarquer dans un
» demi-gros de platine, que M. Baumé m'avoit remis en
» 1768, des grains en forme de boutons, d'autres plus plats,
» & quelques-uns noirs & écailleux; & ayant séparé avec
» l'aimant ceux qui étoient attirables de ceux qui ne don-
» noient aucun signe sensible de magnétisme, j'ai essayé de
» former le bleu de Prusse avec les uns & les autres. J'ai
» versé de l'acide nitreux fumant sur les parties non-attirables
» qui pesoient deux grains & demi; six heures après, j'ai
» étendu l'acide par de l'eau distillée, & j'y ai versé de la
» liqueur alcaline saturée de matière colorante, il n'y a
» pas eu un atome de bleu, la platine avoit seulement un
» coup d'œil plus brillant. J'ai pareillement versé de l'acide
» fumant sur les 33 grains $\frac{1}{2}$ de platine restante, dont partie
» étoit attirable, la liqueur étendue après le même inter-
» valle de temps, le même alkali Prussien en a précipité un
» fécule bleue qui couvroit le fond d'un vase assez large. L'a
platine e

platine après cette opération étoit bien décapée comme la « première, je l'ai lavée & séchée, & j'ai vérifié qu'elle « n'avoit perdu qu'un quart de grain ou $\frac{1}{48}$; l'ayant examinée « en cet état, j'y ai aperçu un grain d'un beau jaune qui « s'est trouvé une paillette d'or. «

M. de Fourcy avoit nouvellement publié que la disso- « lution d'or étoit aussi précipitée en bleu par l'alkali Prussien, « & avoit consigné ce fait dans une Table d'affinité; je fus « tenté de répéter cette expérience, je versai en conséquence « de la liqueur alkaline phlogistiquée dans de la dissolution « d'or de départ, mais la couleur de cette dissolution ne « changea pas, ce qui me fait soupçonner que la dissolution « d'or employée par M. de Fourcy, pouvoit bien n'être « pas aussi pure. «

Et dans le même temps, M. le comte de Buffon m'ayant « donné une assez grande quantité d'autre platine pour en « faire quelques essais, j'ai entrepris de la séparer de tous les « corps étrangers par une bonne fonte; voici la manière « dont j'ai procédé, & les résultats que j'ai eus. «

PREMIÈRE EXPÉRIENCE.

AYANT mis un gros de platine dans une petite cou- « pelle, sous la mouffle du fourneau, donné par M. Macquer « dans les Mémoires de l'Académie des Sciences, année « 1758, j'ai soutenu le feu pendant deux heures, la mouffle « s'est affaïssée, les supports avoient coulé; cependant la « platine s'est trouvée seulement aglutinée, elle tenoit à la « coupelle & y avoit laissé des taches couleur de rouille; la «

330 *INTRODUCTION À L'HISTOIRE*

» platine étoit alors terne, même un peu noire, & n'avoit
» pris qu'un quart de grain d'augmentation de poids, quantité
» bien foible en comparaison de celle que d'autres Chimistes
» ont observée; ce qui me surprit d'autant plus, que ce
» gros de platine ainsi que toute celle que j'ai employée
» aux autres expériences, avoit été enlevé successivement
» par l'aimant, & faisoit portion des six septièmes de 8 onces
» dont M. de Buffon a parlé dans le Mémoire ci-dessus.

DEUXIÈME EXPÉRIENCE.

» UN demi-gros de la même platine, exposé au même
» feu dans une coupelle, s'est aussi aglutiné, elle étoit
» adhérente à la coupelle, sur laquelle elle avoit laissé des
» taches de couleur de rouille; l'augmentation de poids s'est
» trouvée à peu-près dans la même proportion, & la surface
» aussi noire.

TROISIÈME EXPÉRIENCE.

» J'AI remis ce même demi-gros dans une nouvelle cou-
» pelle, mais au lieu de moufle, j'ai renversé sur le support
» un creuset de plomb noir de Passaw; j'avois eu l'attention
» de n'employer pour support que des têts d'argile pure très-
» réfractaire, par ce moyen je pouvois augmenter la violence



« que rien n'avoit pénétré dans l'intérieur du creuset qui «
« paroissoit seulement plus luisant qu'il n'étoit auparavant. La «
« coupelle avoit conservé sa forme & sa position, elle étoit «
« un peu fendillée, mais pas assez pour se laisser pénétrer, «
« aussi le bouton de platine n'y étoit-il pas adhérent; ce «
« bouton n'étoit encore qu'aglutiné, mais d'une manière bien «
« plus serrée que la première fois, les grains étoient moins «
« faillans, la couleur en étoit plus claire, le brillant plus mé- «
« tallique; & ce qu'il y eut de plus remarquable, c'est qu'il «
« s'étoit élancé de sa surface, pendant l'opération, & proba- «
« blement dans les premiers instans du refroidissement, trois «
« jets de verre, dont l'un plus élevé, parfaitement sphérique «
« étoit porté sur un pédicule d'une ligne de hauteur, de la «
« même matière transparente & vitreuse; ce pédicule avoit à «
« peine un sixième de ligne, tandis que le globule avoit une «
« ligne de diamètre, d'une couleur uniforme, avec une légère «
« teinte de rouge, qui ne déroboit rien à sa transparence; des «
« deux autres jets de verre, le plus petit avoit un pédicule «
« comme le plus gros, & le moyen n'avoit point de pédicule, «
« & étoit seulement attaché à la platine par sa surface extérieure. »

QUATRIÈME EXPÉRIENCE.

J'AI essayé de coupeller la platine, & pour cela j'ai «
« mis dans une coupelle un gros des mêmes grains enlevés «
« par l'aimant, avec deux gros de plomb. Après avoir donné «
« un très-grand feu pendant deux heures, j'ai trouvé dans la «
« coupelle un bouton adhérent, couvert d'une croûte jau- «
« nâtre & un peu spongieuse, du poids de 2 gros 12 grains, »

T t ij

332 *INTRODUCTION À L'HISTOIRE*

» ce qui annonçoit que la platine avoit retenu 1 gros 12
» grains de plomb.

» J'ai remis ce bouton dans une autre coupelle au même
» fourneau, observant de le retourner, il n'a perdu que 12
» grains dans un feu de deux heures, sa couleur & sa forme
» avoient très-peu changé.

» Je lui ai appliqué ensuite le vent du soufflet après l'avoir
» placé dans une nouvelle coupelle couverte d'un creuset
» de Passaw, dans la partie inférieure d'un fourneau de fusion
» dont j'avois ôté la grille; le bouton a pris alors un coup
» d'œil plus métallique, toujours un peu terne, & cette
» fois il a perdu 18 grains.

» Le même bouton ayant été remis dans le fourneau de
» M. Macquer, toujours placé dans une coupelle couverte
» d'un creuset de Passaw, je soutins le feu pendant trois
» heures, après lesquelles je fus obligé de l'arrêter, parce
» que les briques qui servoient de support, avoient entiè-
» rement coulé; le bouton étoit devenu de plus en plus
» métallique, il adhéroît pourtant à la coupelle, il avoit
» perdu cette fois 34 grains. Je le jetai dans l'acide nitreux
» fumant pour essayer de le décaper, il y eut un peu d'effe-
» vescence lorsque j'ajoutai de l'eau distillée, le bouton y
» perdit effectivement deux grains, & j'y remarquai quelques
» petits trous, comme ceux que laisse le départ.

» Il ne restoit plus que 22 grains de plomb alliés à la
» platine, à en juger par l'excédant de son poids; je com-
» mençai à espérer de vitrifier cette dernière portion de
» plomb, & pour cela je mis ce bouton dans une coupelle

neuve, je disposai le tout comme dans la troisième expérience, je me servis du même fourneau, en observant de « dégager continuellement la grille, d'entretenir au-devant « dans le courant d'air qu'il attiroit, une évaporation continue par le moyen d'une capsule que je remplissois d'eau « de temps en temps, & de laisser un moment la chape « entr'ouverte lorsqu'on venoit de remplir le fourneau de « charbon; ces précautions augmentèrent tellement l'activité du feu, qu'il falloit recharger de dix minutes en dix minutes, je le soutins au même degré pendant quatre heures & je laissai refroidir. «

Je reconnus le lendemain que le creuset de plomb noir « avoit résisté, que les supports n'étoient que fayencés par les cendres; je trouvai dans la coupelle un bouton bien « rassemblé, nullement adhérent, d'une couleur continue & « uniforme, approchant plus de la couleur de l'étain que de tout autre métal, seulement un peu raboteux; en un mot, « pesant un gros très-juste, rien de plus, rien de moins. «

Tout annonçoit donc que cette platine avoit éprouvé « une fusion parfaite, qu'elle étoit parfaitement pure, car « pour supposer qu'elle tenoit encore du plomb, il faudroit « supposer aussi que ce minéral avoit justement perdu de sa « propre substance autant qu'il avoit retenu de matière étrangère; & une telle précision ne peut être l'effet d'un pur « hasard. «

Je devois passer quelques jours avec M. le comte « de Buffon, dont la société a, si je puis le dire, le même « charme que son stile, dont la conversation est aussi pleine «

» que ses livres, je me fis un plaisir de lui porter les produits
 » de ces essais, & je remis à les examiner ultérieurement
 » avec lui.

» 1.° Nous avons observé que le gros de platine aglutinée
 » de la première expérience n'étoit pas attiré en bloc par
 » l'aimant, que cependant le barreau magnétique avoit une
 » action marquée sur les grains que l'on en détachoit.

» 2.° Le demi-gros de la troisième expérience n'étoit
 » non-seulement pas attirable en masse, mais les grains que
 » l'on en séparoit ne donnoient plus eux-mêmes aucun
 » signe de magnétisme.

» 3.° Le bouton de la quatrième expérience étoit aussi
 » absolument insensible à l'approche de l'aimant, ce dont
 » nous nous assurames, en mettant le bouton en équilibre
 » dans une balance très-sensible, & lui présentant un très-
 » fort aimant jusqu'au contact, sans que son approche ait le
 » moindre dérangement l'équilibre.

» 4.° La pesanteur spécifique de ce bouton fut déterminée
 » par une bonne balance hydrostatique, & pour plus de
 » sûreté, comparée à l'or de monnoie & au globe d'or très-
 » pur, employé par M. de Buffon à ses belles expériences
 » sur le progrès de la chaleur; leur densité se trouva avoir
 » le rapports suivans, avec l'eau dans laquelle ils furent
 » plongés.

» Le globe d'or.....	19 $\frac{1}{4}$.
» L'or de monnoie.....	17 $\frac{1}{2}$.
» Le bouton de platine.....	14 $\frac{3}{4}$.

» 5.° Ce bouton fut porté sur un tas d'acier pour essayer

sa ductilité, il soutint fort bien quelques coups de marteau, «
sa surface devint plane & même un peu polie dans les «
endroits frappés, mais il se fendit bientôt après, & il s'en «
détacha une portion, faisant à peu-près le sixième de la «
totalité; la fracture présenta plusieurs cavités, dont quel- «
ques-unes d'environ une ligne de diamètre avoient la «
blancheur & le brillant de l'argent, on remarquoit dans «
d'autres de petites pointes élancées, comme les cristalli- «
fications dans les géodes; le sommet de l'une de ces pointes «
vu à la loupe, étoit un globule absolument semblable; «
pour la forme, à celui de la troisième expérience & aussi «
de matière vitreuse transparente, autant que son extrême «
petitesse permettoit d'en juger. Au reste, toutes les parties «
du bouton étoient compactes, bien liées, & le grain plus «
fin, plus serré que celui du meilleur acier après la plus «
forte trempe, auquel il ressembloit d'ailleurs par la couleur. «

6.^o Quelques portions de ce bouton, ainsi réduites en «
parcelles à coups de marteau sur le tas d'acier, nous leur «
avons présenté l'aimant, & aucune n'a été attirée; mais «
les ayant encore pulvérisées dans un mortier d'agate, nous «
avons remarqué que le barreau magnétique en enlevait «
quelques-unes des plus petites toutes les fois qu'on le «
posoit immédiatement dessus. «

Cette nouvelle apparition du magnétisme étoit d'autant «
plus surprenante, que les grains détachés de la masse «
aglutinée de la deuxième expérience, nous avoient paru «
avoir perdu eux-mêmes toute sensibilité à l'approche & «
au contact de l'aimant; nous reprimes en conséquence; «

336 *INTRODUCTION À L'HISTOIRE*

» quelques-uns de ces grains, ils furent de même réduits
» en poussière dans le mortier d'agate, & nous vîmes bien-
» tôt les parties les plus petites, s'attacher sensiblement au
» barreau aimanté; il n'est pas possible d'attribuer cet effet
» au poli de la surface du barreau ni à aucune autre cause
» étrangère au magnétisme, un morceau de fer aussi poli,
» appliqué de la même manière sur les parties de cette
» platine, n'en a jamais pu enlever une seule.

» Par le récit exact de ces expériences & des observa-
» tions auxquelles elles ont donné lieu, on peut juger de
» la difficulté de déterminer la nature de la platine; il est
» bien certain que celle-ci contenoit quelques parties vitri-
» fiables, & vitrifiables même sans addition à un grand feu;
» il est bien sûr que toute platine contient du fer & des
» parties attirables; mais si l'alkali Prussien ne donnoit jamais
» du bleu qu'avec les grains que l'aimant a enlevé, il semble
» qu'on en pourroit conclure, que ceux qui lui résistent
» absolument sont de la platine pure, qui n'a par elle-même
» aucune vertu magnétique, & que le fer n'en fait pas partie
» essentielle. On devoit espérer qu'une fusion aussi avancée,

R E M A R Q U E S.

DE ces expériences de M. de Morveau, & des observations que nous avons ensuite faites ensemble, il résulte :

1.° Qu'on peut espérer de fondre la platine sans addition dans nos meilleurs fourneaux, en lui appliquant le feu plusieurs fois de suite, parce que les meilleurs creusets ne pourroient résister à l'action d'un feu aussi violent, pendant tout le temps qu'exigeroit l'opération complète.

2.° Qu'en la fondant avec le plomb, & la coupellant successivement & à plusieurs reprises, on vient à bout de vitrifier tout le plomb, & que cette opération pourroit à la fin la purger d'une partie des matières étrangères qu'elle contient.

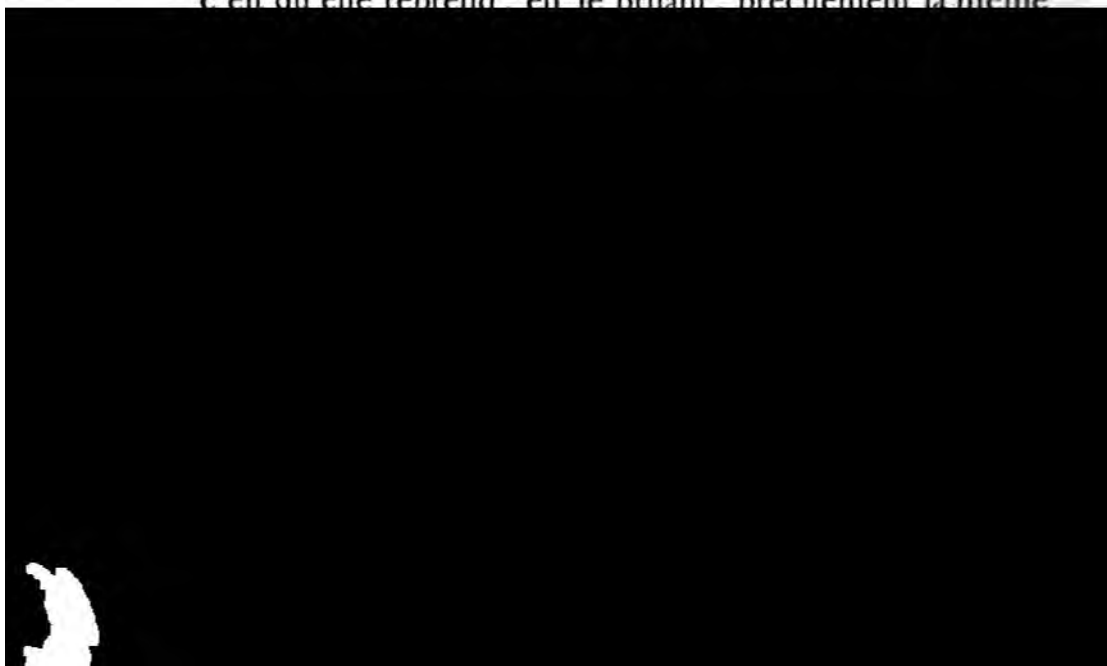
3.° Qu'en la fondant sans addition, elle paroît se purger elle-même en partie des matières vitrescibles qu'elle renferme, puisqu'il s'élance à sa surface des petits jets de verre qui forment des masses assez considérables, & qu'on en peut séparer aisément après le refroidissement.

4.° Qu'en faisant l'expérience du bleu de Prusse avec les grains de platine qui paroissent les plus insensibles à l'aimant, on n'est pas toujours sûr d'obtenir de ce bleu, comme cela ne manque jamais d'arriver avec les grains qui ont plus ou moins de sensibilité au magnétisme ; mais comme M. de Morveau a fait cette expérience sur une très-petite quantité de platine, il se propose de la répéter.

338 *INTRODUCTION À L'HISTOIRE*

5.° Il paroît que ni la fusion ni la coupellation ne peuvent détruire dans la platine tout le fer dont elle est intimément pénétrée ; les boutons fondus ou coupellés , paroissoient à la vérité également insensibles à l'action de l'aimant , mais les ayant brisés dans un mortier d'agate & sur un tas d'acier, nous y avons retrouvé des parties magnétiques , d'autant plus abondantes que la platine étoit réduite en poudre plus fine : le premier bouton , dont les grains ne s'étoient qu'aglutinés , rendit étant broyé , beaucoup plus de parties magnétiques que le second & le troisième , dont les grains avoient subi une plus forte fusion , mais néanmoins tous deux étant broyés , fournirent des parties magnétiques , en sorte qu'on ne peut pas douter qu'il n'y ait encore du fer dans la platine , après qu'elle a subi les plus violens efforts du feu & l'action dévorante du plomb dans la coupelle ; ceci semble achever de démontrer que ce minéral est réellement un mélange intime d'or & de fer , que jusqu'à présent l'art n'a pu séparer.

6.° Je fis encore , avec M. de Morveau , une autre observation sur cette platine fondue & ensuite broyée , c'est qu'elle reprend , en se brisant , précisément la même



paroît prouver aussi que quoique le feu ait été assez fort, non-seulement pour brûler & vitrifier, mais même pour chasser au-dehors une partie du fer avec les autres matières vitrescibles qu'elle contient, la fusion néanmoins n'est pas aussi complète que celle des autres métaux parfaits, puisqu'en la brisant les grains reprennent la même figure qu'ils avoient avant la fonte.



QUATRIÈME MÉMOIRE.

E X P É R I E N C E S

Sur la ténacité & sur la décomposition du Fer.

ON a vu dans le premier Mémoire, que le fer perd de sa pesanteur à chaque fois qu'on le chauffe à un feu violent, & que des boulets chauffés trois fois jusqu'au blanc, ont perdu la douzième partie de leur poids; on feroit d'abord porté à croire, que cette perte ne doit être attribuée qu'à la diminution du volume du boulet, par les scories qui se détachent de la surface & tombent en petites écailles; mais si l'on fait attention que les petits boulets, dont par conséquent la surface est plus grande, relativement au volume, que celle des gros, perdent moins, & que les gros boulets perdent proportionnellement plus que les petits; on sentira bien que la perte totale de poids, ne doit pas être simplement attribuée à la chute des écailles qui se détachent de la surface, mais encore à

Et en effet, si l'on recueille à chaque fois les écailles qui se détachent de la surface des boulets, on trouvera que sur un boulet de 5 pouces qui, par exemple, aura perdu huit onces par une première chaude, il n'y aura pas une once de ces écailles détachées, & que tout le reste de la perte de poids ne peut être attribué qu'à cette altération intérieure de la substance du fer qui perd de sa densité à chaque fois qu'on le chauffe; en sorte que si l'on réitéroit souvent cette même opération, on réduiroit le fer à n'être plus qu'une matière friable & légère, dont on ne pourroit faire aucun usage; car j'ai remarqué que les boulets non-seulement avoient perdu de leur poids, c'est-à-dire, de leur densité, mais qu'en même temps ils avoient aussi beaucoup perdu de leur solidité; c'est-à-dire, de cette qualité dont dépend la cohérence des parties; car j'ai vu, en les faisant frapper, qu'on pouvoit les casser d'autant plus aisément qu'ils avoient été chauffés plus souvent & plus long-temps.

C'est sans doute parce que l'on ignoroit jusqu'à quel point va cette altération du fer, ou plutôt parce qu'on ne s'en doutoit point du tout, que l'on imagina, il y a quelques années, dans notre Artillerie, de chauffer les boulets dont il étoit question de diminuer le volume (*h*). On m'a

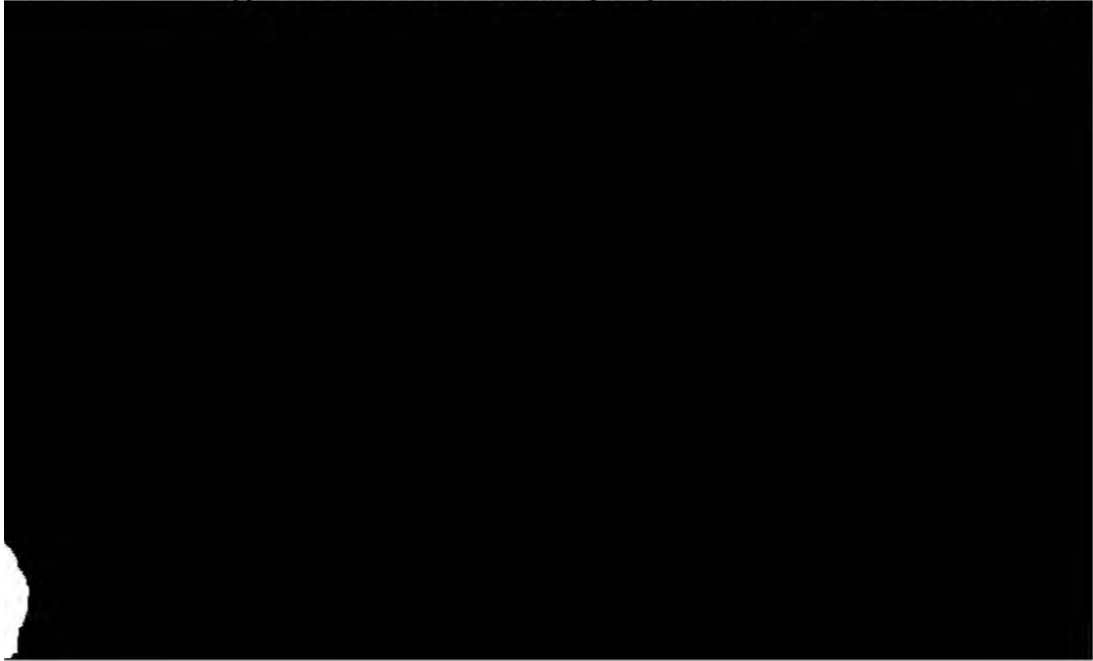
dans l'eau pour les refroidir, ne conservent pas le même degré de chaleur au bout d'un temps. Il s'en élève aussi des écailles lorsqu'on les a souvent chauffés &

trempés; ces écailles sont du véritable fer.

(*h*) M. le marquis de Vallière ne s'occupoit point alors des travaux de l'Artillerie.

assuré que le calibre des canons nouvellement fondus, étant plus étroit que celui des anciens canons, il a fallu diminuer les boulets, & que pour y parvenir, on a fait rougir ces boulets à blanc, afin de les ratifier ensuite plus aisément en les faisant tourner; on m'a ajouté, que souvent on est obligé de les faire chauffer cinq, six & même huit & neuf fois pour les réduire autant qu'il est nécessaire. Or, il est évident par mes expériences, que cette pratique est mauvaise, car un boulet chauffé à blanc neuf fois, doit perdre au moins le quart de son poids, & peut-être les trois quarts de sa solidité. Devenu cassant & friable, il ne peut servir pour faire brèche, puisqu'il se brise contre les murs, & devenu léger il a aussi pour les pièces de campagne le grand désavantage de ne pouvoir aller aussi loin que les autres.

En général, si l'on veut conserver au fer sa solidité & son nerf, c'est-à-dire, sa masse & sa force, il ne faut l'exposer au feu ni plus souvent ni plus long-temps qu'il est nécessaire; il suffira, pour la plupart des usages, de le faire rougir sans pousser le feu jusqu'au blanc, ce dernier degré de chaleur ne manque jamais de le détériorer: &



DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 343
ce métal doit être malléé pour acquérir tout son nerf, & cela ne seroit pas impossible à déterminer par des expériences; j'en ai fait quelques-unes que je vais rapporter ici.

I.

UNE boucle de fer de 18 lignes $\frac{2}{3}$ de grosseur, c'est-à-dire, 348 lignes quarrées pour chaque montant de fer, ce qui fait pour le tout 696 lignes quarrées de fer, a cassé sous le poids de 28 milliers qui tiroit perpendiculairement; cette boucle de fer avoit environ 10 pouces de largeur, sur 13 pouces de hauteur, & elle étoit à très-peu près de la même grosseur par-tout. Cette boucle a cassé presque au milieu des branches perpendiculaires, & non pas dans les angles.

Si l'on vouloit conclure du grand au petit sur la force du fer par cette expérience, il se trouveroit que chaque ligne quarrée de fer tirée perpendiculairement, ne pourroit porter qu'environ 40 livres.

I I.

CEPENDANT ayant mis à l'épreuve un fil de fer d'une ligne un peu forte de diamètre, ce morceau de fil de fer a porté, avant de se rompre, 482 livres. Et un pareil morceau de fil de fer, n'a rompu que sous la charge de 495 livres; en sorte qu'il est à présumer qu'une verge quarrée d'une ligne de ce même fer auroit porté encore davantage, puisqu'elle auroit contenu quatre segmens aux quatre coins du quarré inscrit au cercle, de plus que le fil de fer rond, d'une ligne de diamètre.

344 *INTRODUCTION À L'HISTOIRE*

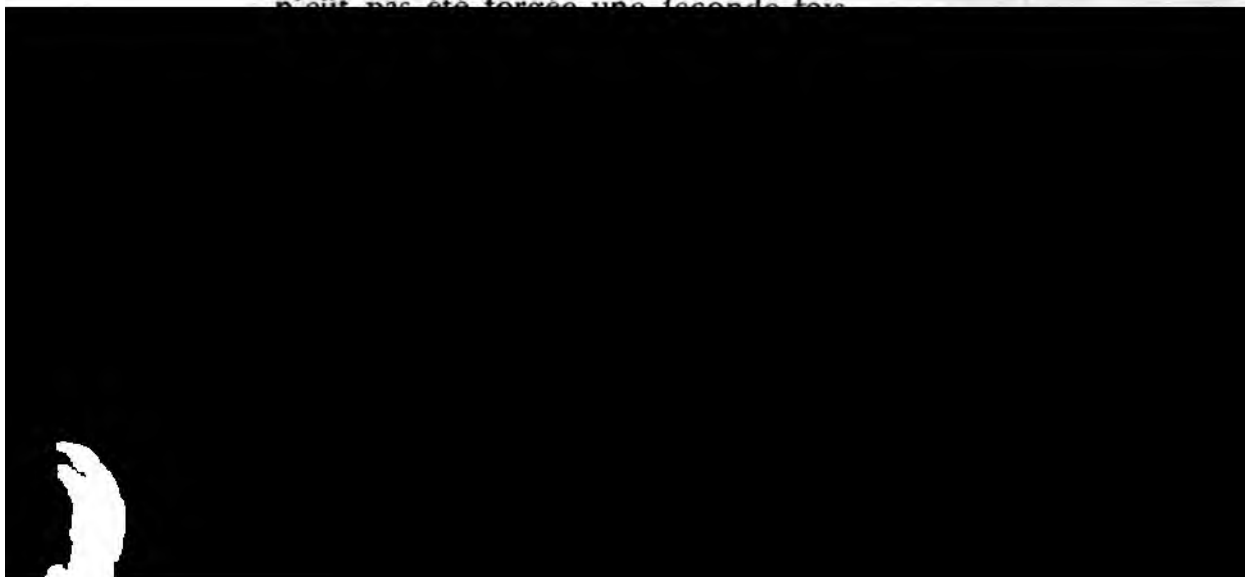
Or cette disproportion dans la force du fer en gros & du fer en petit, est énorme. Le gros fer que j'avois employé, venoit de la forge d'Aisy sous Rougemont, il étoit sans nerf & à gros grain, & j'ignore de quelle forge étoit mon fil de fer; mais la différence de la qualité du fer, quelque grande qu'on voulût la supposer, ne peut pas faire celle qui se trouve ici dans leur résistance, qui, comme l'on voit, est douze fois moindre dans le gros fer que dans le petit.

I I I.

J'AI fait rompre une autre boucle de fer de 18 lignes $\frac{1}{2}$ de grosseur, du même fer de la forge d'Aisy; elle ne supporta de même que 28450 livres, & rompit encore presque dans le milieu des deux montans.

I V.

J'AVOIS fait faire en même temps une boucle du même fer que j'avois fait reforge pour le partager en deux, en sorte qu'il se trouva réduit à une barre de 9 lignes sur 18; l'ayant mise à l'épreuve, elle supporta avant de rompre, la charge de 17300 livres, tandis qu'elle n'auroit dû porter, tout au plus que 14 milliers, si elle n'eût pas été forgée une seconde fois.



DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 345
lieu qu'elle n'auroit dû porter que 22400 livres, si je ne
l'eus pas fait forger une seconde fois.

V I.

UN cadre de fer de la même qualité, c'est-à-dire, sans
nerf & à gros grains, & venant de la même forge d'Aisy,
que j'avois fait établir pour empêcher l'écartement des
murs du haut fourneau de mes forges, & qui avoit 26 pieds
d'un côté sur 22 pieds de l'autre, ayant cassé par l'effort
de la chaleur du fourneau dans les deux points milieux
des deux plus longs côtés, j'ai vu que je pouvois comparer
ce cadre aux boucles des expériences précédentes, parce
qu'il étoit du même fer, & qu'il a cassé de la même
manière : or ce fer avoit 21 lignes de gros, ce qui fait 441
lignes quarrées, & ayant rompu comme les boucles aux
deux côtés opposés, cela fait 882 lignes quarrées qui se
sont séparées par l'effort de la chaleur. Et comme nous
avons trouvé par les expériences précédentes, que 696
lignes quarrées du même fer ont cassé sous le poids de
28 milliers, on doit en conclure que 882 lignes de ce
même fer n'auroient rompu que sous un poids de 35480
livres, & que par conséquent l'effort de la chaleur devoit
être estimé comme un poids de 35480 livres. Ayant
fait fabriquer pour contenir le mur intérieur de mon
fourneau, dans le fondage qui se fit après la rupture de
ce cadre, un cercle de 26 pieds $\frac{1}{2}$ de circonférence,
avec du fer nerveux provenant de la fonte & de la
fabrique de mes forges, cela m'a donné le moyen de

346 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

comparer la ténacité du bon fer avec celle du fer commun. Ce cercle de 26 pieds $\frac{1}{2}$ de circonférence étoit de deux pièces , retenues & jointes ensemble par deux clavettes de fer passées dans des anneaux forgés au bout des deux bandes de fer ; la largeur de ces bandes étoit de 30 lignes sur 5 d'épaisseur : cela fait 150 lignes quarrées qu'on ne doit pas doubler , parce que si ce cercle eût rompu , ce n'auroit été qu'en un seul endroit , & non pas en deux endroits opposés comme les boucles ou le grand cadre quarré. Mais l'expérience me démontra que pendant un fondage de quatre mois , où la chaleur étoit même plus grande que dans le fondage précédent , ces 150 lignes de bon fer résistèrent à son effort qui étoit de 35480 livres ; d'où l'on doit conclure avec certitude entière , que le bon fer , c'est-à-dire , le fer qui est presque tout nerf , est au moins cinq fois aussi tenace que le fer sans nerf & à gros grains.

Que l'on juge par-là de l'avantage qu'on trouveroit à n'employer que du bon fer nerveux dans les bâtimens & dans la construction des vaisseaux , il en faudroit les trois quarts moins , & l'on auroit encore un quart de

mot, travailler ce métal sur des principes uniformes & constans. Ces expériences sont le seul moyen de perfectionner l'art de la manipulation du fer; l'État en tireroit de très-grands avantages, car il ne faut pas croire que la qualité du fer dépende de celle de la mine, que, par exemple, le fer d'Angleterre, ou d'Allemagne, ou de Suède soit meilleur que celui de France; que le fer de Berri soit plus doux que celui de Bourgogne: la nature des mines n'y fait rien; c'est la manière de les traiter qui fait tout, & ce que je puis assurer pour l'avoir vu par moi-même, c'est qu'en malléant beaucoup & chauffant peu, on donne au fer plus de force, & qu'on approche de ce *maximum* dont je ne puis que recommander la recherche, & auquel on peut arriver par les expériences que je viens d'indiquer.

Dans les boulets que j'ai soumis plusieurs fois à l'épreuve du plus grand feu, j'ai vu que le fer perd de son poids & de sa force d'autant plus qu'on le chauffe plus souvent & plus long-temps; sa substance se décompose, sa qualité s'altère, & enfin il dégénère en une espèce de mâchefer ou de matière poreuse, légère, qui se réduit en une sorte de chaux par la violence & la longue application du feu: le mâchefer commun est d'une autre espèce, & quoique vulgairement on croie que le mâchefer ne provient & même ne peut provenir que du fer, j'ai la preuve du contraire. Le mâchefer est à la vérité une matière produite par le feu, mais pour le former il n'est pas nécessaire d'employer du fer ni aucun autre métal; avec du bois &

du charbon brûlé & poussé à un feu violent , on obtiendra du mâchefer en assez grande quantité ; & si l'on prétend que ce mâchefer ne vient que du fer contenu dans le bois (parce que tous les végétaux en contiennent plus ou moins), je demande pourquoi l'on ne peut pas en tirer du fer même une plus grande quantité qu'on en tire du bois , dont la substance est si différente de celle du fer. Dès que ce fait me fût connu par l'expérience , il me fournit l'intelligence d'un autre fait qui m'avoit paru inexplicable jusques alors. On trouve dans les terres élevées , & sur-tout dans des forêts où il n'y a ni rivières ni ruisseaux , & où par conséquent il n'y a jamais eu de forges , non plus qu'aucun indice de volcans ou de feux souterrains ; on trouve , dis-je , souvent des gros blocs de mâchefer que deux hommes auroient peine à enlever : j'en ai vus pour la première fois en 1745 , à Montigny-l'Encoupe , dans les forêts de M. de Trudaine ; j'en ai fait chercher & trouvé depuis dans nos bois de Bourgogne , qui sont encore plus éloignés de l'eau que ceux de Montigny ; on en a trouvé en plusieurs endroits : les petits morceaux m'ont paru provenir de quelques fourneaux de charbon qu'on aura laissé brûler , mais les gros ne peuvent venir que d'un incendie dans la forêt lorsqu'elle étoit en pleine venue , & que les arbres y étoient assez grands & assez voisins pour produire un feu très-violent & très-long-temps nourri.

Le mâchefer , qu'on peut regarder comme un résidu de la combustion du bois , contient du fer ; & l'on verra

dans un autre Mémoire les expériences que j'ai faites, pour reconnoître par ce résidu la quantité de fer qui entre dans la composition des végétaux. Et cette terre morte ou cette chaux dans laquelle le fer se réduit par la trop longue action du feu, ne m'a pas paru contenir plus de fer que le mâchefer du bois, ce qui semble prouver que le fer est comme le bois une matière combustible, que le feu peut également dévorer en l'appliquant seulement plus violemment & plus long-temps. Pline dit, avec grande raison, *ferrum accensum igni, nisi duretur ictibus, corrumpitur* (h). On en sera persuadé si l'on observe dans une forge la première loupe que l'on tire de la gueuse, cette loupe est un morceau de fer fondu pour la seconde fois, & qui n'a pas encore été forgé, c'est-à-dire, consolidé par le marteau; lorsqu'on le tire de la chaufferie où il vient de subir le feu le plus violent, il est rougi à blanc, il jette non-seulement des étincelles ardentes, mais il brûle réellement d'une flamme très-vive qui consommeroit une partie de sa substance si on tardoit trop de temps à porter cette loupe sous le marteau; ce fer seroit, pour ainsi dire, détruit avant que d'être formé, il subiroit l'effet complet de la combustion si le coup du marteau, en rapprochant ses parties trop divisées par le feu, ne commençoit à lui faire prendre le premier degré de sa ténacité. On le tire dans cet état & encore tout rouge de dessous le marteau, & on le reporte au foyer de l'affinerie où il se pénètre

(h) Hist. nat. lib. XXXIV, cap. XV.

350 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

d'un nouveau feu; lorsqu'il est blanc on le transporte de même & le plus promptement possible au marteau, sous lequel il se consolide & s'étend beaucoup plus que la première fois; enfin on remet encore cette pièce au feu & on la reporte au marteau, sous lequel on l'achève en entier. C'est ainsi qu'on travaille tous les fers communs, on ne leur donne que deux ou tout au plus trois volées de marteau, aussi n'ont-ils pas à beaucoup près la ténacité qu'ils pourroient acquérir si on les travailloit moins précipitamment. La force du marteau non-seulement comprime les parties du fer trop divisées par le feu, mais en les rapprochant elle chasse les matières étrangères & le purifie en le consolidant. Le déchet du fer en gueuse est ordinairement d'un tiers, dont la plus grande partie se brûle, & le reste coule en fusion & forme ce qu'on appelle *les crasses du fer*: ces crasses sont plus pesantes que le mâchefer du bois, & contiennent encore une assez grande quantité de fer, qui est à la vérité très-impur & très-aigre, mais dont on peut néanmoins tirer parti en mêlant ces crasses broyées & en petite quantité avec la mine que l'on jette au fourneau: j'ai l'expérience qu'en mêlant un sixième

addition de mauvaise matière, en sorte que cette pratique qui peut devenir utile entre les mains d'un habile maître de l'art, produira dans d'autres mains de si mauvais effets, qu'on ne pourra se servir ni des fers ni des fontes qui en proviendront.

Il y a néanmoins des moyens, je ne dis pas de changer, mais de corriger un peu la mauvaise qualité de la fonte, & d'adoucir à la chaufferie l'aigreur du fer qui en provient. Le premier de ces moyens est de diminuer la force du vent, soit en changeant l'inclinaison de la tuyère, soit en ralentissant le mouvement des soufflets, car plus on presse le feu plus le fer devient aigre. Le second moyen, & qui est encore plus efficace, c'est de jeter sur la loupe de fer qui se sépare de la gueuse, une certaine quantité de gravier calcaire ou même de chaux toute faite ; cette chaux sert de fondant aux parties vitrifiables que le fer aigre contient en trop grande quantité, & le purge de ses impuretés. Mais ce sont de petites ressources auxquelles il ne faut pas se mettre dans le cas d'avoir recours, ce qui n'arriveroit jamais si l'on suivoit les procédés que j'ai donnés pour faire de bonne fonte (i).

Lorsqu'on fait travailler les Affineurs à leur compte & qu'on les paye au millier, ils font comme les Fondateurs, le plus de fer qu'ils peuvent dans leur semaine, ils construisent le foyer de leur chaufferie de la manière la plus avantageuse pour eux, ils pressent le feu, trouvent que

(i) On trouvera ces procédés dans mes Mémoires sur la fusion des mines de fer.

352 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

les soufflets ne donnent jamais assez de vent, ils travaillent moins la loupe & font ordinairement en deux chaudes ce qui en exigeroit au moins trois; on ne fera donc jamais sûr d'avoir du fer d'une bonne & même qualité qu'en payant les ouvriers au mois, & en faisant casser à la fin de chaque semaine quelques barres du fer qu'ils livrent, pour reconnoître s'ils ne se sont pas ou trop pressés ou négligés. Le fer en bandes plates est toujours plus nerveux que le fer en barreaux; s'il se trouve deux tiers de nerf sur un tiers de grain dans les bandes, on ne trouvera dans les barreaux, quoique faits de même étoffe, qu'environ un tiers de nerf sur deux tiers de grain, ce qui prouve bien clairement que la plus ou moins grande force du fer vient de la différente application du marteau; s'il frappe plus constamment, plus fréquemment sur un même plan, comme celui des bandes plates, il en rapproche & en réunit mieux les parties, que s'il frappe presque alternativement sur deux plans différens pour faire les barreaux quarrés : aussi est-il plus difficile de bien souder du barreau que de la bande, & lorsqu'on veut faire du fer de *tirerie* qui doit être en barreaux de treize lignes & d'un fer très

qu'on coupe environ à quatre pieds, une verge de dix-huit ou vingt pieds par le moyen du martinet, sous lequel on l'allonge après l'avoir chauffée; c'est ce qu'on appelle de la *verge crénelée*, elle est quarrée comme le barreau dont elle provient, & porte sur les quatre faces des enfoncemens successifs, qui sont les empreintes profondes de chaque coup du martinet ou petit marteau sous lequel on la travaille. Ce fer doit être de la plus grande ductilité pour passer jusqu'à la plus petite filière, & en même temps il ne faut pas qu'il soit trop doux, mais assez ferme pour ne pas donner trop de déchet; ce point est assez difficile à saisir, aussi n'y a-t-il en France que deux ou trois forges dont on puisse tirer ces fers pour les fileries.

La bonne fonte est à la vérité la base de tout bon fer, mais il arrive souvent que par de mauvaises pratiques on gâte ce bon fer. Une de ces mauvaises pratiques, la plus généralement répandue, & qui détruit le plus le nerf & la ténacité du fer, c'est l'usage où sont les ouvriers, de presque toutes les forges, de tremper dans l'eau la première portion de la pièce qu'ils viennent de travailler, afin de pouvoir la manier & la reprendre plus promptement; j'ai vu, avec quelque surprise, la prodigieuse différence qu'occasionne cette trempe, sur-tout en hiver & lorsque l'eau est froide, non-seulement elle rend cassant le meilleur fer, mais même elle en change le grain & en détruit le nerf, au point qu'on n'imagineroit pas que c'est le même fer, si l'on n'en étoit pas convaincu par ses yeux en faisant casser l'autre bout du même barreau, qui n'ayant point été

354 *INTRODUCTION À L'HISTOIRE*

trempe, conserve son nerf & son grain ordinaire. Cette trempe en été fait beaucoup moins de mal, mais en fait toujours un peu : & si l'on veut avoir du fer toujours de la même bonne qualité, il faut absolument proscrire cet usage, ne jamais tremper le fer chaud dans l'eau, & attendre, pour le manier, qu'il se refroidisse à l'air.

Il faut que la fonte soit bien bonne pour produire du fer aussi nerveux, aussi tenace que celui qu'on peut tirer des vieilles ferrailles refondues, non pas en les jetant au fourneau de fusion, mais en les mettant au feu de l'affinerie ; tous les ans on achette pour mes forges une assez grande quantité de ces vieilles ferrailles, dont, avec un peu de soin, l'on fait d'excellent fer. Mais il y a du choix dans ces ferrailles ; celles qui proviennent des rognures de la tôle ou des morceaux cassés du fil de fer, qu'on appelle des *riblous*, sont les meilleures de toutes, parce qu'elles sont d'un fer plus pur que les autres ; on les achette aussi quelque chose de plus, mais en général ces vieux fers, quoique de qualité médiocre, en produisent de très-bon lorsqu'on fait les traiter. Il ne faut jamais les mêler avec la fonte, si même il s'en trouve quelques morceaux

crasses qui sortent de ces vieux fers, sont en bien moindre quantité, & ne conservent pas à beaucoup près autant de particules de fer que les autres. Avec des riblous qu'on renvoie des fileries que fournissent mes forges, & des rognures de tôle cisailées que je fais fabriquer, j'ai souvent fait du fer qui étoit tout nerf, & dont le déchet n'étoit presque que d'un fixième; tandis que le déchet du fer en gueuse est communément du double, c'est-à-dire, d'un tiers, & souvent de plus du tiers si l'on veut obtenir du fer d'excellente qualité.

M. de Montbeillard, Lieutenant-colonel au régiment royal d'Artillerie, ayant été chargé pendant plusieurs années de l'inspection des manufactures d'armes à Charleville, Maubeuge & Saint-Étienne, a bien voulu me communiquer un Mémoire qu'il a présenté au Ministre, & dans lequel il traite de cette fabrication du fer avec de vieilles ferrailles, « il dit, avec grande raison, que les ferrailles qui ont beaucoup de surface, & celles qui pro- « viennent des vieux fers & clous de chevaux ou fragmens « de petits cylindres ou quarrés tords, ou des anneaux & « boucles, toutes pièces qui supposent que le fer qu'on a « employé pour les fabriquer étoit souple, liant & suscep- « tible d'être plié, étendu ou tordu, doivent être préférées « & recherchées pour la fabrication des canons de fusil ». On trouve dans ce même Mémoire de M. de Montbeillard d'excellentes réflexions sur les moyens de perfectionner les armes à feu, & d'en assurer la résistance par le choix du bon fer & par la manière de le traiter; l'Auteur rapporte

356 *INTRODUCTION À L'HISTOIRE*

une très-bonne expérience (*k*), qui prouve clairement que les vieilles ferrailles & même les écailles ou exfoliations qui se détachent de la surface du fer, & que bien des gens prennent pour des scories, se soudent ensemble de la manière la plus intime, & que par conséquent le fer qui en provient est d'aussi bonne & peut-être de meilleure qualité qu'aucun autre. Mais en même temps il conviendra avec moi, & il observe même dans la suite de son Mémoire, que cet excellent fer ne doit pas être employé seul, par la raison même qu'il est trop parfait; & en effet, un fer qui, sortant de la forge, a toute sa perfection, n'est excellent que pour être employé tel qu'il est, ou pour des ouvrages qui ne demandent que des chaudes

(*k*) Qu'on prenne une barre de fer, large de deux à trois pouces, épaisse de deux à trois lignes, qu'on la chauffe au rouge, & qu'avec la panne du marteau on y pratique dans sa longueur une cannelure ou cavité, qu'on la plie sur elle-même pour la doubler & corroyer, l'on

fondante, & la pièce soudera à merveille, on la cassera à froid & l'on n'y verra rien qui annonce que la soudure n'ait pas été complète & parfaite, & que toutes les parties du fer ne se soient pas pénétrées réciproquement sans laisser aucun espace vide. J'ai fait cette expé-

douces; car toute chaude vive, toute chaleur à blanc le dénature; j'en ai fait des épreuves plus que répétées sur des morceaux de toute grosseur; le petit fer se dénature un peu moins que le gros, mais tous deux perdent la plus grande partie de leur nerf dès la première chaude à blanc; une seconde chaude pareille change & achève de détruire le nerf, elle altère même la qualité du grain qui, de fin qu'il étoit, devient grossier & brillant comme celui du fer le plus commun; une troisième chaude rend ces grains encore plus gros, & laisse déjà voir entre leurs interstices des parties noires de matière brûlée; enfin en continuant de lui donner des chaudes, on arrive au dernier degré de sa décomposition, & on le réduit en une terre morte qui ne paroît plus contenir de substance métallique, & dont on ne peut faire aucun usage. Car cette terre morte n'a pas, comme la plupart des autres chaux métalliques, la propriété de se revivifier par l'application des matières combustibles; elle ne contient guère plus de fer que le mâchefer commun tiré du charbon des végétaux; au lieu que les chaux des autres métaux se revivifient presque en entier ou du moins en très-grande partie, & cela achève de démontrer que le fer est une matière presque entièrement combustible.

Ce fer que l'on tire, tant de cette terre ou chaux de fer, que du mâchefer provenant du charbon, m'a paru d'une singulière qualité, il est très-magnétique & très-infusible, j'ai trouvé du petit sable noir aussi magnétique, aussi indissoluble, & presque infusible dans quelques-unes

des mines que j'ai fait exploiter; ce sablon ferrugineux & magnétique se trouve mêlé avec les grains de mine qui ne le sont point du tout, & provient certainement d'une cause toute autre: le feu a produit ce sablon magnétique, & l'eau les grains de mine; & lorsque par hasard ils se trouvent mélangés, c'est que le hasard a fait qu'on a brûlé de grands amas de bois, ou qu'on a fait des fourneaux de charbon sur le terrain qui renferme les mines, & que ce sablon ferrugineux qui n'est que le détriment du mâchefer que l'eau ne peut ni rouiller ni dissoudre, a pénétré par la filtration des eaux auprès des lits de mine en grains, qui souvent ne sont qu'à deux ou trois pieds de profondeur. On a vu dans le Mémoire précédent, que ce sablon ferrugineux qui provient du mâchefer des végétaux, ou si l'on veut du fer brûlé autant qu'il peut l'être, paroît être le même à tous égards que celui qui se trouve dans la platine.

Le fer le plus parfait est celui qui n'a presque point de grain, & qui est entièrement d'un nerf de gris-cendré; le fer à nerf noir est encore très-bon, & peut-être est-il préférable au premier pour tous les usages où il faut chauffer plus d'une fois ce métal avant de l'employer; le fer de la troisième qualité & qui est moitié nerf & moitié grain, est le fer par excellence pour le commerce, parce qu'on peut le chauffer deux ou trois fois sans le dénaturer; le fer sans nerf, mais à grain fin, sert aussi pour beaucoup d'usages, mais les fers sans nerf & à gros grains, devroient être pros crits & font le plus grand tort dans la

société, parce que malheureusement ils y font cent fois plus communs que les autres. Il ne faut qu'un coup d'œil à un homme exercé pour connoître la bonne ou la mauvaise qualité du fer, mais les gens qui le font employer, soit dans leurs bâtimens, soit à leurs équipages, ne s'y connoissent ou n'y regardent pas, & payent souvent, comme très-bon, du fer que le fardeau fait rompre ou que la rouille détruit en peu de temps.

Autant les chaudes vives & poussées jusqu'au blanc, détériorent le fer, autant les chaudes douces où l'on ne le rougit que couleur de cerise, semblent l'améliorer; c'est par cette raison que les fers destinés à passer à la fenderie ou à la batterie, ne demandent pas à être fabriqués avec autant de soin que ceux qu'on appelle *fers marchands*, qui doivent avoir toute leur qualité. Le fer de tirerie fait une classe à part, il ne peut être trop pur, s'il contenoit des parties hétérogènes il deviendrait très-cassant aux dernières filières; or il n'y a d'autre moyen de le rendre pur que de le faire bien fuser en le chauffant la première fois jusqu'au blanc, & le martelant avec autant de force que de précaution, & ensuite en le faisant encore chauffer à blanc afin d'achever de le dépurer sous le martinet en l'alongeant pour en faire de la verge crénelée. Mais les fers destinés à être refendus pour en faire de la verge ordinaire, des fers aplatis, des languettes pour la tôle, tous les fers en un mot qu'on doit passer sous les cylindres, n'exigent pas le même degré de perfection, parce qu'ils s'améliorent au four de la fenderie, où l'on n'emploie que du bois,

360 *INTRODUCTION À L'HISTOIRE*

& dans lequel tous ces fers ne prennent une chaleur que du second degré, d'un rouge couleur de feu, qui est suffisant pour les amollir, & leur permet de s'aplatir & de s'étendre sous les cylindres & de se fendre ensuite sous les taillans. Néanmoins si l'on veut avoir de la verge bien douce, comme celle qui est nécessaire pour les clous à maréchal; si l'on veut des fers aplatis qui aient beaucoup de nerf, comme doivent être ceux qu'on emploie pour les roues, & particulièrement les bandages qu'on fait d'une seule pièce, dans lesquels il faut au moins un tiers de nerf; les fers qu'on livre à la fenderie doivent être de bonne qualité, c'est-à-dire, avoir au moins un tiers de nerf, car j'ai observé que le feu doux du four & la forte compression des cylindres rendent à la vérité le grain du fer un peu plus fin, & donnent même du nerf à celui qui n'avoit que du grain très-fin, mais ils ne convertissent jamais en nerf le gros grain des fers communs; en sorte qu'avec du mauvais fer à gros grains on pourra faire de la verge & des fers aplatis dont le grain sera moins gros, mais qui feront toujours trop cassans pour être employés aux usages dont je viens de parler.

se tordra cent fois sans rompre, & durera peut-être vingt fois plus que les autres. On en fait à mes forges de toute grandeur & de toute épaisseur, on en emploie à Paris pour les casseroles & autres pièces de cuisine qu'on étame & qu'on a raison de préférer aux casseroles de cuivre. On a fait avec cette même tôle grand nombre de poêles, de chaîneaux, de tuyaux, & j'ai depuis quatre ans l'expérience mille fois réitérée, qu'elle peut durer comme je viens de le dire, soit au feu, soit à l'air, beaucoup plus que les tôles communes, mais comme elle est un peu plus chère, le débit en est moindre, & l'on n'en demande que pour de certains usages particuliers auxquels les autres tôles ne pourroient être employées. Lorsqu'on est au fait, comme j'y suis, du commerce des fers, on diroit qu'en France on a fait un pacte général, de ne se servir que de ce qu'il y a de plus mauvais en ce genre.

Avec du fer nerveux on pourra toujours faire d'excellente tôle, en faisant passer le fer des languettes sous les cylindres de la fenderie; ceux qui aplatissent ces languettes sous le martinet, après les avoir fait chauffer au charbon, sont dans un très-mauvais usage; le feu de charbon poussé par les soufflets, gâte le fer de ces languettes, celui du four de la fenderie ne fait que le perfectionner: d'ailleurs il en coûte plus de moitié moins pour faire les languettes au cylindre que pour les faire au martinet; ici l'intérêt s'accorde avec la théorie de l'art: il n'y a donc que l'ignorance qui puisse entretenir cette pratique, qui néanmoins est la plus générale, car il y a peut-être sur toutes

les tôles qui se fabriquent en France, plus des trois quarts dont les languettes ont été faites au martinet. Cela ne peut pas être autrement, me dira-t-on, toutes les batteries n'ont pas à côté d'elles une fenderie & des cylindres montés, je l'avoue & c'est ce dont je me plains; on a tort de permettre ces petits établissemens particuliers qui ne subsistent qu'en achetant dans les grosses forges les fers au meilleur marché; c'est-à-dire, tous les plus médiocres, pour les fabriquer ensuite en tôle & en petits fers de la plus mauvaise qualité.

Un autre objet fort important sont les fers de charrue, on ne sauroit croire combien la mauvaise qualité du fer dont on les fabrique fait de tort aux laboureurs; on leur livre inhumainement des fers qui cassent au moindre effort, & qu'ils sont forcés de renouveler presque aussi souvent que leurs cultures; on leur fait payer bien cher du mauvais acier dont on arme la pointe de ces fers encore plus mauvais. & le tout est perdu pour eux au bout d'un an, & souvent en moins de temps; tandis qu'en employant pour ces fers de charrue, comme pour la tôle, le fer le meilleur & le plus nerveux, on pourroit les garantir pour un usage de vingt ans, & même se dispenser d'en acierer la pointe; car j'ai fait faire plusieurs centaines de ces fers de charrue dont j'en ai fait essayer quelques-uns sans acier, & ils se sont trouvés d'une étoffe assez ferme pour résister au labour. J'ai fait la même expérience sur un grand nombre de pioches; c'est la mauvaise qualité de nos fers qui a établi chez les taillandiers l'usage général

de mettre de l'acier à ces instrumens de campagne, qui n'en auroient pas besoin s'ils étoient de bon fer fabriqué avec des languettes passées sous les cylindres.

J'avoue qu'il y a de certains usages pour lesquels on pourroit fabriquer du fer aigre, mais encore ne faut-il pas qu'il soit à trop gros grain ni trop cassant; les clous pour les petites lattes à tuile, les broquettes & autres petits clous plient lorsqu'ils sont faits d'un fer trop doux, mais à l'exception de ce seul emploi, qu'on ne remplira toujours que trop, je ne vois pas qu'on doive se servir de fer aigre. Et si dans une bonne manufacture on en veut faire une certaine quantité, rien n'est plus aisé; il ne faut qu'augmenter d'une mesure ou d'une mesure & demie de mine au fourneau, & mettre à part les gueuses qui en proviendront, la fonte en sera moins bonne & plus blanche. On les fera forger à part en ne donnant que deux chaudes à chaque bande, & l'on aura du fer aigre qui se fendra plus aisément que l'autre, & qui donnera de la verge cassante.

Le meilleur fer, c'est-à-dire, celui qui a le plus de nerf, & par conséquent le plus de ténacité peut éprouver cent & deux cents coups de masse sans se rompre, & comme il faut néanmoins le casser pour tous les usages de la fenderie & de la batterie, & que cela demanderoit beaucoup de temps, même en s'aidant du ciseau d'acier, il vaut mieux faire couper sous le marteau de la forge, les barres encore chaudes à moitié de leur épaisseur, cela n'empêche pas le marteleur de les achever, & épargne beaucoup de temps au fendeur & au platineur. Tout le fer que j'ai fait

casser à froid & à grands coups de masse, s'échauffe d'autant plus qu'il est plus fortement & plus souvent frappé; non-seulement il s'échauffe au point de brûler très-vivement, mais il s'aimante comme s'il eut été frotté sur un très-bon aimant. M'étant assuré de la constance de cet effet par plusieurs observations successives, je voulus voir si sans percussion je pourrois de même produire dans le fer la vertu magnétique; je fis prendre pour cela une verge de trois lignes de grosseur de mon fer le plus liant, & que je connoissois pour être très-difficile à rompre, & l'ayant fait plier & replier, par les mains d'un homme fort, sept ou huit fois de suite sans pouvoir la rompre, je trouvais le fer très-chaud au point où on l'avoit plié, & il avoit en même temps toute la vertu d'un barreau bien aimanté; j'aurai occasion dans la suite de revenir à ce phénomène qui tient de très-près à la théorie du magnétisme & de l'électricité, & que je ne rapporte ici que pour démontrer que plus une matière est tenace, c'est-à-dire, plus il faut d'efforts pour la diviser, plus elle est près de produire de la chaleur & tous les autres effets qui peuvent en dépendre, & prouver en même temps que la simple pression pro-

dans cet état est tout prêt à fondre, il n'y arrive pas sans perdre toute sa ténacité, & par conséquent tout son nerf; il ne peut donc en reprendre dans toute cette partie qu'on soude, que par la percussion des marteaux dont deux ou trois ouvriers font succéder les coups le plus vite qu'il leur est possible, mais cette percussion est très-foible & même lente en comparaison de celle du marteau de la forge ou même de celle du martinet; ainsi l'endroit soudé, quelque bonne que soit l'étoffe, n'aura que peu de nerf & souvent point du tout si l'on n'a pas bien saisi l'instant où les deux morceaux sont également chauds, & si le mouvement du marteau n'a pas été assez prompt & assez fort pour les bien réunir. Aussi quand on a des pièces importantes à souder, on fera bien de le faire sous les martinets les plus prompts. La soudure dans les canons des armes à feu, est une des choses les plus importantes; M. de Montbeillard, dans le *Mémoire* que j'ai cité ci-dessus, donne de très-bonnes vues sur cet objet, & même des expériences décisives: je crois avec lui, que comme il faut chauffer à blanc nombre de fois la bande ou *maquette* pour souder le canon dans toute sa longueur, il ne faut pas employer du fer qui seroit au dernier degré de sa perfection, parce qu'il ne pourroit que se détériorer par ces fréquentes chaudes vives; qu'il faut au contraire choisir le fer qui, n'étant pas encore aussi épuré qu'il peut l'être, gagnera plutôt de la qualité qu'il n'en perdra par ces nouvelles chaudes, mais cet article seul demanderoit un grand travail fait & dirigé par un homme aussi éclairé que M. de Montbeillard, & l'objet

316 INTRODUCTION
est d'une si grande importance pour la vie de
et pour la gloire de l'État, qu'il mérite la plus grande
attention.

Le fer se décompose par l'humidité comme par le feu;
il attire l'humide de l'air, s'en pénètre & se rouille, c'est-
à-dire, se convertit en une espèce de terre sans liaison,
sans cohérence; cette conversion se fait en assez peu de
temps dans les fers qui sont de mauvaise qualité ou mal
fabriqués: ceux dont l'étoffe est bonne, & dont les surfaces
sont bien lissées ou polies se défendent plus long-temps,
mais nous sont sujets à cette espèce de mal, qui de la
superficie gagne assez promptement l'intérieur, & détruit
avec le temps le corps entier du fer. Dans l'eau il se
conserve beaucoup mieux qu'à l'air, & quoiqu'on s'aper-
çoive de son altération par la couleur noire qu'il y prend
après un long séjour, il n'est point dénaturé, il peut être
forgé, au lieu que celui qui a été exposé à l'air pendant
quelques siècles, & que les ouvriers appellent du *fer luné*,
parce qu'ils s'imaginent que la lune le mange, ne peut ni
se forger ni servir à rien, à moins qu'on ne le revivifie
comme les rouilles & les *safrans de mars*, ce qui coûte
communément plus que le fer ne vaut. C'est en ceci que
consiste la différence des deux décompositions du fer;
dans celle qui se fait par le feu, la plus grande partie du
fer se brûle & s'exhale en vapeurs comme les autres
matières combustibles, il ne reste qu'un mâchefer qui
contient, comme celui du bois, une petite quantité de
matière très-attirable par l'aimant qui est bien du vrai fer

mais qui m'a paru d'une nature singulière & semblable comme je l'ai dit, au sablon ferrugineux qui se trouve en si grande quantité dans la platine. La décomposition par l'humidité ne diminue pas à beaucoup près autant que la combustion, la masse du fer, mais elle en altère toutes les parties au point de leur faire perdre leur vertu magnétique, leur cohérence & leur couleur métallique; c'est de cette rouille ou terre de fer que sont en grande partie composées les mines en grain, l'eau après avoir atténué ces particules de rouille & les avoir réduites en molécules sensibles, les charie & les dépose par filtration dans le sein de la terre, où elles se réunissent en grain par une sorte de cristallisation qui se fait comme toutes les autres, par l'attraction mutuelle des molécules analogues; & comme cette rouille de fer étoit privée de la vertu magnétique, il n'est pas étonnant que les mines en grain qui en proviennent, en soient également dépourvues. Ceci me paroît démontrer d'une manière assez claire, que le magnétisme suppose l'action précédente du feu; que c'est une qualité particulière que le feu donne au fer, & que l'humidité de l'air lui enlève en le décomposant.

Si l'on met dans un vase une grande quantité de limaille de fer pure, qui n'a pas encore pris de rouille, & si on la couvre d'eau, on verra en la laissant sécher, que cette limaille se réunit par ce seul intermède, au point de faire une masse de fer assez solide, pour qu'on ne puisse la casser qu'à coups de masse: ce n'est donc pas précisément l'eau qui décompose le fer & qui produit la rouille, mais plutôt

368 *INTRODUCTION À L'HISTOIRE*

les sels & les vapeurs sulfureuses de l'air , car on fait que le fer se dissout très-aisément par les acides & par le soufre. En présentant une verge de fer bien rouge à une bille de soufre, le fer coule dans l'instant, & en le recevant dans l'eau, on obtient des grenailles qui ne sont plus du fer ni même de la fonte; car j'ai éprouvé qu'on ne pouvoit pas les réunir au feu pour les forger, c'est une matière qu'on ne peut comparer qu'à la pyrite martiale, dans laquelle le fer paroît être également décomposé par le soufre; & je crois que c'est par cette raison que l'on trouve presque par-tout à la surface de la terre & sous les premiers lits de ses couches extérieures, une assez grande quantité de ces pyrites, dont le grain ressemble à celui du mauvais fer, mais qui n'en contiennent qu'une très-petite quantité, mêlée avec beaucoup d'acide vitriolique & plus ou moins de soufre.



CINQUIÈME MÉMOIRE.

EXPÉRIENCES

Sur les effets de la Chaleur obscure.

POUR reconnoître les effets de la chaleur obscure, c'est-à-dire, de la chaleur privée de lumière, de flamme & de feu libre, autant qu'il est possible, j'ai fait quelques expériences en grand, dont les résultats m'ont paru très-intéressans.

PREMIÈRE EXPÉRIENCE.

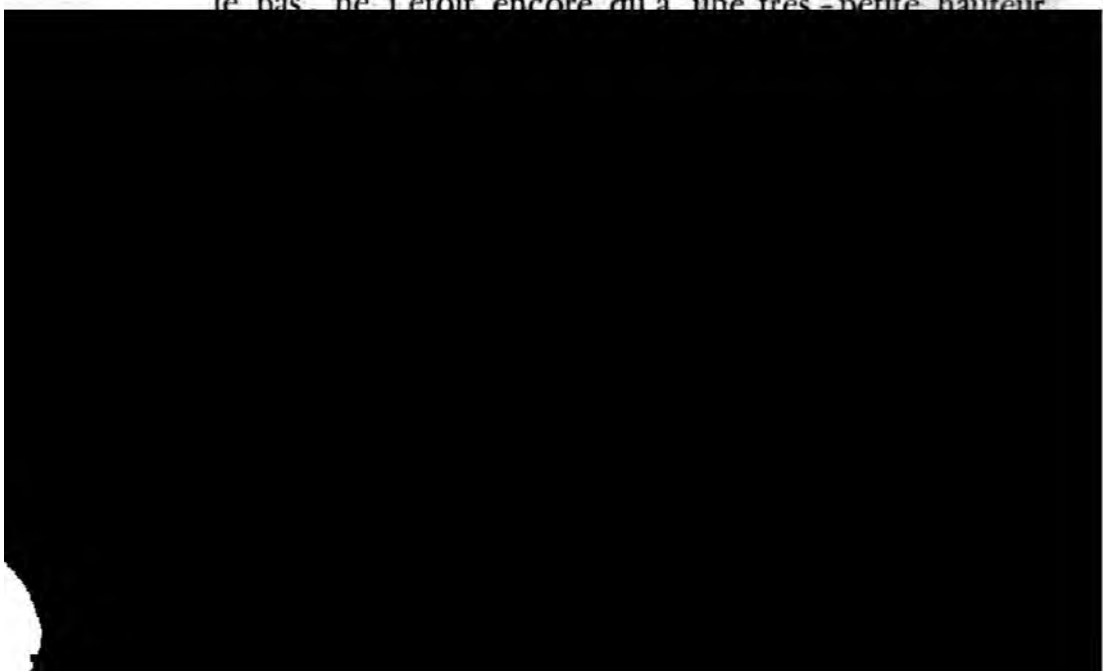
ON a commencé sur la fin d'août 1772, à mettre des braises ardentes dans le creuset du grand fourneau qui sert à fondre la mine de fer pour la couler en gueuses, ces braises ont achevé de sécher les mortiers qui étoient faits de glaise mêlée par égale portion avec du sable vitrescible. Le fourneau avoit 23 pieds de hauteur. On a jeté par le gueulard (c'est ainsi qu'on appelle l'ouverture supérieure du fourneau) les charbons ardents que l'on tiroit des petits fourneaux d'expériences, on a mis successivement une assez grande quantité de ces braises pour remplir le bas du fourneau jusqu'à la cuve (c'est ainsi qu'on appelle l'endroit de la plus grande capacité du fourneau), ce qui dans celui-ci montoit à 7 pieds 2 pouces de hauteur perpendiculaire depuis le fond du creuset. Par ce moyen on a commencé de donner au fourneau une chaleur

370 *INTRODUCTION À L'HISTOIRE*

modérée qui ne s'est pas fait sentir dans la partie la plus élevée.

Le 10 septembre, on a vidé toutes ces braises réduites en cendres par l'ouverture du creuset, & lorsqu'il a été bien nettoyé on y a mis quelques charbons ardents & d'autres charbons par-dessus, jusqu'à la quantité de 600 livres pesant; ensuite on a laissé prendre le feu, & le lendemain 11 septembre, on a achevé de remplir le fourneau avec 4800 livres de charbon; ainsi il contient en tout 5400 livres de charbon, qui y ont été portées en cent trente-cinq corbeilles de 40 livres chacune, tare faite.

On a laissé pendant ce temps l'entrée du creuset ouverte, & celle de la tuyère bien bouchée pour empêcher le feu de se communiquer aux soufflets. La première impression de la grande chaleur, produite par le long séjour des braises ardentes & par cette première combustion du charbon, s'est marquée par une petite fente qui s'est faite dans la pierre du fond à l'entrée du creuset, & par une autre fente qui s'est faite dans la pierre de la tympe. Le charbon néanmoins, quoique fort allumé dans le bas, ne l'étoit encore qu'à une très-petite hauteur.



creuset à dix heures du soir. La flamme quoique fort ralentie par cette suppression du courant de l'air, s'est soutenue pendant la nuit & le jour suivant; en sorte que le lendemain 13 septembre, vers les quatre heures du soir, le charbon avoit baissé d'un peu plus de 4 pieds. On a rempli ce vide à cette même heure avec onze corbeilles de charbon, pesant ensemble 440 livres; ainsi le fourneau a été chargé en tout de 5840 livres de charbon.

Ensuite on a bouché l'ouverture supérieure du fourneau avec un large couvercle de forte tôle, garnie tout autour avec du mortier de glaise & sable mêlé de poudre de charbon, & chargé d'un pied d'épaisseur de cette poudre de charbon mouillée; pendant que l'on bouchoit, on a remarqué que la flamme ne laissoit pas de retentir assez fortement dans l'intérieur du fourneau; mais en moins d'une minute la flamme a cessé de retentir, & l'on n'entendoit plus aucun bruit ni murmure, en sorte qu'on auroit pu penser que l'air n'ayant point d'accès dans la cavité du fourneau, le feu y étoit entièrement étouffé.

On a laissé le fourneau ainsi bouché par-tout, tant au-dessus qu'au-dessous, depuis le 13 septembre jusqu'au 28 du même mois, c'est-à-dire, pendant quinze jours. J'ai remarqué pendant ce temps, que quoiqu'il n'y eût point de flamme dans le fourneau, ni même de feu lumineux, la chaleur ne laissoit pas d'augmenter & de se communiquer autour de la cavité du fourneau.

Le 28 septembre, à dix heures du matin, on a débouché l'ouverture supérieure du fourneau avec précaution, dans

la crainte d'être suffoqué par la vapeur du charbon ; j'ai remarqué avant de l'ouvrir, que la chaleur avoit gagné jusqu'à 4 pieds $\frac{1}{2}$ dans l'épaisseur du massif qui forme la tour du fourneau ; cette chaleur n'étoit pas fort grande aux environs de la *bure* (c'est ainsi qu'on appelle la partie supérieure du fourneau qui s'élève au-dessus de son terre-plein). Mais à mesure qu'on approchoit de la cavité, les pierres étoient déjà si fort échauffées, qu'il n'étoit pas possible de les toucher un instant : les mortiers dans les joints des pierres étoient en partie brûlés, & il paroissoit que la chaleur étoit beaucoup plus grande encore dans le bas du fourneau, car les pierres du dessus de la tyme & de la tuyère, étoient excessivement chaudes dans toute leur épaisseur jusqu'à 4 ou 5 pieds.

Au moment qu'on a débouché le gueulard du fourneau, il en est sorti une vapeur suffoquante, dont il a fallu s'éloigner, & qui n'a pas laissé de faire mal à la tête à la plupart des assistans. Lorsque cette vapeur a été dissipée, on a mesuré de combien le charbon enfermé & privé d'air courant pendant quinze jours, avoit diminué, & l'on a trouvé qu'il avoit baissé de 14 pieds 5 pouces de hauteur ; en sorte que le fourneau étoit vide dans toute sa partie supérieure jusqu'auprès de la cuve.

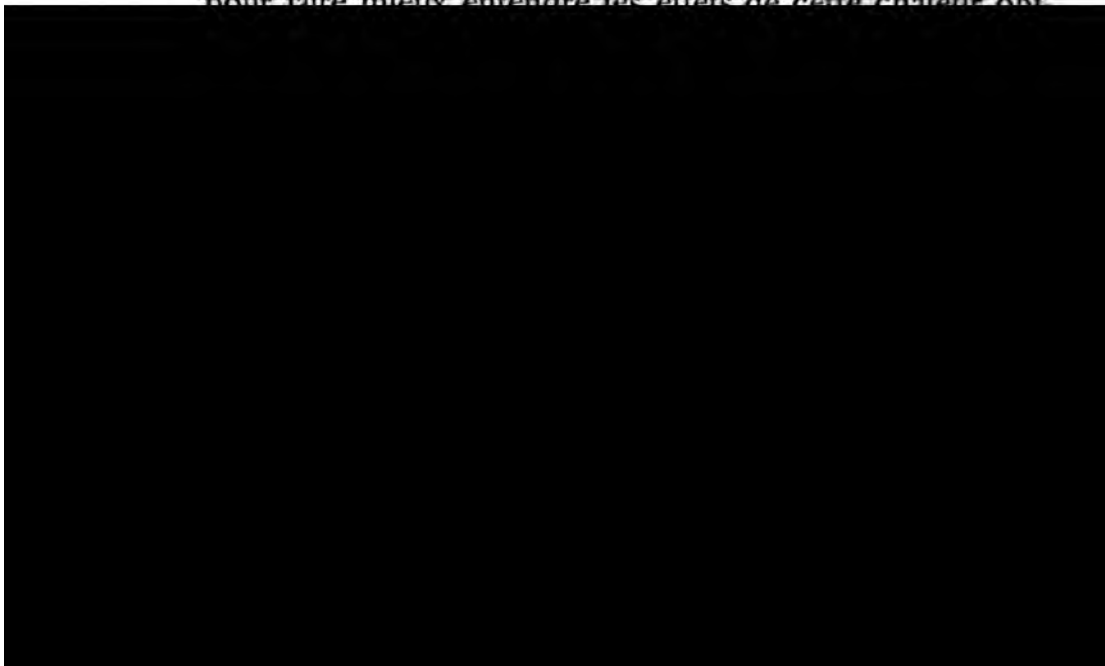
Ensuite j'ai observé la surface de ce charbon, & j'y ai vu une petite flamme qui venoit de naître, il étoit absolument noir & sans flamme auparavant. En moins d'une heure cette petite flamme bleuâtre est devenue rouge dans le centre, & s'élevoit alors d'environ 2 pieds au-dessus du charbon.

Une heure après avoir débouché le gueulard, j'ai fait déboucher l'entrée du creuset : la première chose qui s'est présentée à cette ouverture n'a pas été du feu comme on auroit pu le présumer, mais des scories provenans du charbon, & qui ressembloient à du mâchefer léger; ce mâchefer étoit en assez grande quantité, & remplissoit tout l'intérieur du creuset, depuis la tympe à la rustine; & ce qu'il y a de singulier, c'est que quoiqu'il ne se fût formé que par une grande chaleur, il avoit intercepté cette même chaleur au-dessus du creuset, en sorte que les parties de ce mâchefer qui étoient au fond, n'étoient, pour ainsi dire, que tièdes; néanmoins elles s'étoient attachées au fond & aux parois du creuset; & elles en avoient réduit en chaux quelques portions jusqu'à plus de trois ou quatre pouces de profondeur.

J'ai fait tirer ce mâchefer & l'ai fait mettre à part pour l'examiner; on a aussi tiré la chaux du creuset & des environs, qui étoit en assez grande quantité. Cette calcination qui s'est faite par ce feu sans flamme, m'a paru provenir en partie de l'action de ces scories du charbon. J'ai pensé que ce feu sourd & sans flamme étoit trop sec, & je crois que si j'avois mêlé quelque portion de laitier ou de terre vitrescible avec le charbon, cette terre auroit servi d'aliment à la chaleur, & auroit rendu des matières fondantes qui auroient préservé de la calcination la surface de l'ouvrage du fourneau.

Quoi qu'il en soit, il résulte de cette expérience, que la chaleur seule, c'est-à-dire, la chaleur obscure, renfermée,

& privée d'air autant qu'il est possible, produit néanmoins avec le temps des effets semblables à ceux du feu le plus actif & le plus lumineux. On fait qu'il doit être violent pour calciner la pierre. Ici c'étoit de toutes les pierres calcaires la moins calcinable, c'est-à-dire, la plus résistante au feu, que j'avois choisie pour faire construire l'ouvrage & la cheminée de mon fourneau; toute cette pierre d'ailleurs avoit été taillée & posée avec soin, les plus petits quartiers avoient un pied d'épaisseur, un pied & demi de largeur, sur trois & quatre pieds de longueur, & dans ce gros volume la pierre est encore bien plus difficile à calciner que quand elle est réduite en moellons. Cependant cette seule chaleur a non-seulement calciné ces pierres à près d'un demi-pied de profondeur dans la partie la plus étroite & la plus froide du fourneau, mais encore a brûlé en même temps les mortiers faits de glaise & de sable sans les faire fondre, ce que j'aurois mieux aimé, parce qu'alors les joints de la bâtisse du fourneau se seroient conservés pleins, au lieu que la chaleur ayant suivi la route de ces joints, a encore calciné les pierres sur toutes les faces des joints. Mais pour faire mieux entendre les effets de cette chaleur obf



on ne peut pas supposer qu'il ait passé de l'air à travers ces murs de 9 pieds : 2.^o Que cette cavité qui contenoit le charbon, ayant été bouchée en bas à l'endroit de la coulée avec un mortier de glaise mêlé de sable d'un pied d'épaisseur, & à la tuyère qui n'a que quelques pouces d'ouverture, avec ce même mortier dont on se sert pour tous les bouchages ; il n'est pas à présumer qu'il ait pu entrer de l'air par ces deux ouvertures : 3.^o Que le gueulard du fourneau ayant de même été fermé avec une plaque de forte tôle lutée, & recouverte avec le même mortier, sur environ six pouces d'épaisseur, & encore environnée & surmontée de poussière de charbon mêlé avec ce mortier, sur six autres pouces de hauteur, tout accès à l'air par cette dernière ouverture étoit interdit. On peut donc assurer qu'il n'y avoit point d'air circulant dans toute cette cavité, dont la capacité étoit de 330 pieds cubes, & que l'ayant remplie de 5400 livres de charbon, le feu étouffé dans cette cavité n'a pu se nourrir que de la petite quantité d'air contenue dans les intervalles que laissoient entr'eux les morceaux de charbon ; & comme cette matière jetée l'une sur l'autre laisse de très-grands vides, supposons moitié ou même trois quarts, il n'y a donc eu dans cette cavité que 165 ou tout au plus 248 pieds cubes d'air. Or, le feu du fourneau excité par les soufflets, consomme cette quantité d'air en moins d'une demi-minute ; & cependant il sembleroit qu'elle a suffi pour entretenir pendant quinze jours la chaleur, & l'augmenter à peu-près au même point que celle du feu libre, puisqu'elle a produit

la calcination des pierres à quatre pouces de profondeur dans le bas, & à plus de deux pieds de profondeur dans le milieu & dans toute l'étendue du fourneau, ainsi que nous le dirons tout-à-l'heure. Comme cela me paroissoit assez inconcevable, j'ai d'abord pensé qu'il falloit ajouter à ces 248 pieds cubes d'air, contenus dans la cavité du fourneau, toute la vapeur de l'humidité des murs que la chaleur concentrée n'a pu manquer d'attirer, & de laquelle il n'est guère possible de faire une juste estimation. Ce sont-là les seuls alimens, soit en air, soit en vapeurs aqueuses que cette très-grande chaleur a consommés pendant quinze jours; car il ne se dégage que peu ou point d'air du charbon dans sa combustion, quoiqu'il s'en dégage plus d'un tiers du poids total du bois de chêne bien séché (a); cet air fixe contenu dans le bois, en est chassé par la première opération du feu qui le convertit en charbon, & s'il en reste, ce n'est qu'en si petite quantité qu'on ne peut pas la regarder comme le supplément de l'air qui manquoit ici à l'entretien du feu. Ainsi cette chaleur très-grande & qui s'est augmentée au point de calciner profondément les pierres, n'a été entretenue que par 248 pieds cubes d'air & par les vapeurs de l'humidité des murs; & quand nous supposerions le produit successif de cette humidité cent fois plus considérable que le volume d'air contenu dans la cavité du fourneau, cela ne feroit toujours que 24800 pieds cubes de vapeurs propres à entretenir

(a) Hales, *Statique des Végétaux*, page 152,

la combustion ; quantité que le feu libre & animé par les soufflets consommeroît en moins de 30 minutes , tandis que la chaleur fourde ne la consomme qu'en quinze jours.

Et ce qu'il est nécessaire d'observer encore , c'est que le même feu libre & animé auroit consumé en 11 ou 12 heures les 3600 livres de charbon que la chaleur obscure n'a consommé qu'en quinze jours , elle n'a donc eu que la trentième partie de l'aliment du feu libre , puisqu'il y a eu trente fois autant de temps employé à la consommation de la matière combustible , & en même temps il y a eu environ sept cents vingt fois moins d'air ou de vapeurs employées à cette combustion. Néanmoins les effets de cette chaleur obscure ont été les mêmes que ceux du feu libre , car il auroit fallu quinze jours de ce feu violent & animé pour calciner les pierres au même degré qu'elles l'ont été par la chaleur seule ; ce qui nous démontre d'une part l'immense déperdition de la chaleur lorsqu'elle s'exhale avec les vapeurs & la flamme , & d'autre part les grands effets qu'on peut attendre de sa concentration, ou pour mieux dire, de sa coërcion , de sa détention. Car cette chaleur retenue & concentrée ayant produit les mêmes effets que le feu libre & violent, avec trente fois moins de matière combustible & sept cents vingt fois moins d'air, & étant supposée en raison composée de ces deux élémens , on doit en conclure que dans nos grands fourneaux à fondre les mines de fer, il se perd vingt-un mille fois plus de chaleur qu'il ne s'en applique, soit à la mine , soit aux parois du fourneau ; en sorte

378 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

qu'on imagineroit que les fourneaux de réverbère où la chaleur est plus concentrée, devroient produire le feu le plus puissant. Cependant j'ai acquis la preuve du contraire, nos mines de fer ne s'étant pas même aglutinées par le feu de réverbère de la glacerie de Rouelles en Bourgogne, tandis qu'elles fondent en moins de 12 heures au feu de mes fourneaux à soufflets : cette différence tient au principe que j'ai donné ; le feu par sa vitesse ou par son volume, produit des effets tous différens sur certaines substances telles que la mine de fer ; tandis que sur d'autres substances telle que la pierre calcaire, il peut en produire de semblables. La fusion est en général une opération prompte qui doit avoir plus de rapport avec la vitesse du feu que la calcination qui est presque toujours lente, & qui doit dans bien des cas avoir plus de rapport au volume du feu ou à son long séjour, qu'à sa vitesse. On verra par l'expérience suivante, que cette même chaleur retenue & concentrée n'a fait aucun effet sur la mine de fer.

DEUXIÈME EXPÉRIENCE.

DANS ce même fourneau de 23 pieds de hauteur, après avoir fondu de la mine de fer pendant environ quatre mois, je fis couler les dernières gueuses en remplissant toujours avec du charbon, mais sans mine, afin d'en tirer toute la matière fondue ; & quand je me fus assuré qu'il n'en restoit plus, je fis cesser le vent, boucher exactement l'ouverture de la tuyère & celle de la coulée qu'on maçonna avec de la brique & du mortier de glaise

mêlé de sable. Ensuite je fis porter sur le charbon autant de mine qu'il pouvoit en entrer dans le vide qui étoit au-dessus du fourneau ; il y entra cette première fois vingt-sept mesures de 60 livres, c'est-à-dire 1620 livres pour affleurer le niveau du gueulard, après quoi je fis boucher cette ouverture avec la même plaque de forte tôle & du mortier de glaise & sable, & encore de la poudre de charbon en grande quantité : on imagine bien quelle immense chaleur je renfermois ainsi dans le fourneau, tout le charbon en étoit allumé du haut en bas lorsque je fis cesser le vent ; toutes les pierres des parois étoient rouges du feu qui les pénétoit depuis quatre mois ; toute cette chaleur ne pouvoit s'exhaler que par deux petites fentes qui s'étoient faites au mur du fourneau, & que je fis remplir de bon mortier, afin de lui ôter encore ces issues : trois jours après je fis déboucher le gueulard, & je vis, avec quelque surprise, que malgré cette chaleur immense renfermée dans le fourneau, le charbon ardent, quoique comprimé par la mine & chargé de 1620 livres, n'avoit baissé que de 16 pouces en trois jours ou 72 heures. Je fis sur le champ remplir ces 16 pouces de vide avec 25 mesures de mine, pesantes ensemble 1500 livres. Trois jours après je fis déboucher cette même ouverture du gueulard, & je trouvai le même vide de 16 pouces, & par conséquent la même diminution, ou si l'on veut, le même affaîssement du charbon ; je fis remplir de même avec 1500 livres de mine, ainsi il y en avoit déjà 4620 livres sur le charbon qui étoit tout embrasé lorsqu'on avoit

commencé de fermer le fourneau. Six jours après je fis déboucher le gueulard pour la troisième fois, & je trouvai que pendant ces six jours le charbon n'avoit baissé que de 20 pouces, que l'on remplit avec 1860 livres de mine; enfin neuf jours après on déboucha pour la quatrième fois, & je vis que pendant ces neuf derniers jours le charbon n'avoit baissé que de 21 pouces, que je fis remplir de 1920 livres de mine; ainsi il y en avoit en tout 8400 livres: on referma le gueulard avec les mêmes précautions, & le lendemain, c'est-à-dire vingt-deux jours après avoir bouché pour la première fois, je fis rompre la petite maçonnerie de briques qui bouchoit l'ouverture de la coulée en laissant toujours fermée celle du gueulard, afin d'éviter le courant d'air qui auroit enflammé le charbon. La première chose que l'on tira par l'ouverture de la coulée, furent des morceaux réduits en chaux dans l'ouvrage du fourneau; on y trouva aussi quelques petits morceaux de mâchefer, quelques autres d'une fonte mal digérée, & environ une livre & demie de très-bon fer qui s'étoit formé par coagulation. On tira près d'un tombereau de toutes ces matières, parmi lesquelles il y avoit aussi quelques morceaux de mine brûlée & presque réduite en mauvais laitier; cette mine brûlée ne provenoit pas de celle que j'avois fait imposer sur les charbons après avoir fait cesser le vent, mais de celle qu'on y avoit jetée sur la fin du fondage, qui s'étoit attachée aux parois du fourneau, & qui ensuite étoit tombée dans le creuset avec les parties de pierres calcinées auxquelles elle étoit unie.


Après avoir tiré ces matières, on fit tomber le charbon; le premier qui parut étoit à peine rouge; mais dès qu'il eut de l'air, il devint très-rouge; on ne perdit pas un instant à le tirer, & on l'éteignoit en même temps en jetant de l'eau dessus. Le gueulard étant toujours bien fermé, on tira tout le charbon par l'ouverture de la coulée, & aussi toute la mine dont je l'avois fait charger. La quantité de ce charbon tiré du fourneau, montoit à cent quinze corbeilles; en sorte que pendant ces vingt-deux jours d'une chaleur si violente, il paroissoit qu'il ne s'en étoit consumé que dix-sept corbeilles, car toute la capacité du fourneau n'en contient que cent trente-cinq; & comme il y'avoit 16 pouces $\frac{1}{2}$ de vide lorsqu'on le boucha, il faut déduire deux corbeilles qui auroient été nécessaires pour remplir ce vide.

Étonné de cette excessivement petite consommation du charbon pendant vingt-deux jours de l'action de la plus violente chaleur qu'on eût jamais enfermée, je regardai ces charbons de plus près, & je vis que quoiqu'ils eussent aussi peu perdu sur leur volume, ils avoient beaucoup perdu sur leur masse, & que quoique l'eau avec laquelle on les avoit éteints leur eût rendu du poids, ils étoient encore d'environ un tiers plus légers que quand on les avoit jetés au fourneau; cependant les ayant fait transporter aux petites chaufferies des martinets & de la batterie, ils se trouvèrent encore assez bons pour chauffer, même à blanc, les petites barres de fer qu'on fait passer sous ces marteaux.

382 *INTRODUCTION À L'HISTOIRE*

On avoit tiré la mine en même temps que le charbon, & on l'avoit soigneusement séparée & mise à part ; la très-violente chaleur qu'elle avoit essuyée pendant un si long temps ne l'avoit ni fondue ni brûlée, ni même aglutinée, le grain en étoit seulement devenu plus propre & plus luisant ; le sable vitrescible & les petits cailloux dont elle étoit mêlée ne s'étoient point fondus, & il me parut qu'elle n'avoit perdu que l'humidité qu'elle contenoit auparavant, car elle n'avoit guère diminué que d'un cinquième en poids & d'environ un vingtième en volume, & cette dernière quantité s'étoit perdue dans les charbons.

Il résulte de cette expérience : 1.^o Que la plus violente chaleur & la plus concentrée pendant un très-long temps, ne peut, sans le secours & le renouvellement de l'air, fondre la mine de fer, ni même le sable vitrescible, tandis qu'une chaleur de même espèce & beaucoup moindre peut calciner toutes les matières calcaires : 2.^o Que le charbon pénétré de chaleur ou de feu, commence à diminuer de masse long-temps avant de diminuer de volume, & que ce qu'il perd le premier, sont les parties les plus combustibles qu'il contient. Car en comparant



légère impression d'un feu qu'on avoit étouffé au moment que la flamme s'étoit montrée , avoit néanmoins diminué des deux tiers en quinze jours ; tandis que le même charbon enflammé autant qu'il pouvoit l'être par le vent des soufflets , & recevant encore la chaleur immense des pierres rouges de feu dont il étoit environné , n'a pas diminué d'un sixième pendant vingt-deux jours. Cela seroit inexplicable si l'on ne faisoit pas attention que , dans le premier cas , le charbon avoit toute sa densité , & contenoit toutes ses parties combustibles ; au lieu que dans le second cas où il étoit dans l'état de la plus forte incandescence , toutes ses parties les plus combustibles étoient déjà brûlées. Dans la première expérience , la chaleur , d'abord très-médiocre , alloit toujours en augmentant à mesure que la combustion augmentoit & se communiquoit de plus en plus à la masse entière du charbon. Dans la seconde expérience , la chaleur excessive alloit en diminuant à mesure que le charbon achevoit de brûler , & il ne pouvoit plus donner autant de chaleur , parce que la combustion étoit fort avancée au moment qu'on l'avoit enfermé. C'est-là la vraie cause de cette différence d'effets. Le charbon dans la première expérience , contenant toutes ses parties combustibles , brûloit mieux & se consumoit plus vite que celui de la seconde expérience , qui ne contenoit presque plus de matière combustible , & ne pouvoit augmenter son feu ni même l'entretenir au même degré que par l'emprunt de celui des murs du fourneau ; c'est par cette seule raison que la combustion alloit toujours

384 *INTRODUCTION À L'HISTOIRE*

en diminuant, & qu'au total elle a été beaucoup moindre & plus lente que l'autre qui alloit toujours en augmentant & qui s'est faite en moins de temps. Lorsque tout accès est fermé à l'air, & que les matières renfermées n'en contiennent que peu ou point dans leur substance, elles ne se consumeront pas, quelque violente que soit la chaleur; mais s'il reste une certaine quantité d'air entre les interstices de la matière combustible, elle se consumera d'autant plus vite & d'autant plus qu'elle pourra fournir elle-même une plus grande quantité d'air: 3.^o Il résulte encore de ces expériences, que la chaleur la plus violente, dès qu'elle n'est pas nourrie, produit moins d'effet que la plus petite chaleur qui trouve de l'aliment; la première est pour ainsi dire une chaleur morte qui ne se fait sentir que par sa déperdition; l'autre est un feu vivant qui s'accroît à proportion des alimens qu'il consume. Pour reconnoître ce que cette chaleur morte, c'est-à-dire cette chaleur dénuée de tout aliment pouvoit produire, j'ai fait l'expérience suivante.

TROISIÈME EXPÉRIENCE.



pour le rafraîchir, & la chaleur ne pouvoit en sortir qu'à travers des murs de plus de 9 pieds d'épaisseur ; d'ailleurs il n'y avoit dans sa cavité, qui étoit absolument vide, aucune matière combustible, ni même aucune autre matière. Observant donc ce qui arriveroit, je m'aperçus que tout l'effet de la chaleur se portoit en haut, & que quoique cette chaleur ne fût pas du feu vivant ou nourri par aucune matière combustible, elle fit rougir en peu de temps la forte plaque de tôle qui couvroit le gueulard ; que cette incandescence donnée par la chaleur obscure à cette large pièce de fer se communiqua par le contact à toute la masse de poudre de charbon qui recouvroit les mortiers de cette plaque & enflamma du bois que je fis mettre dessus. Ainsi la seule évaporation de cette chaleur obscure & morte, qui ne pouvoit sortir que des pierres du fourneau, produisit ici le même effet que le feu vif & nourri. Cette chaleur tendant toujours en haut & se réunissant toute à l'ouverture du gueulard au-dessous de la plaque de fer, la rendit rouge, lumineuse & capable d'enflammer des matières combustibles. D'où l'on doit conclure qu'en augmentant la masse de la chaleur obscure, on peut produire de la lumière de la même manière qu'en augmentant la masse de la lumière on produit de la chaleur ; que dès-lors ces deux substances sont réciproquement convertibles de l'une en l'autre, & toutes deux nécessaires à l'élément du feu.

Lorsqu'on enleva cette plaque de fer qui couvroit l'ouverture supérieure du fourneau & que la chaleur avoit fait

INTRODUCTION À L'HISTOIRE

rougir, il en sortit une vapeur légère & qui parut enflammée, mais qui se dissipa dans un instant : j'observai alors les pierres des parois du fourneau, elles me parurent calcinées en très-grande partie & très-profondément ; & en effet ayant laissé refroidir le fourneau pendant dix jours, elles se sont trouvées calcinées jusqu'à deux pieds, & même deux pieds & demi de profondeur, ce qui ne pouvoit provenir que de la chaleur que j'y avois renfermée pour faire mes expériences ; attendu que dans les autres fondages le feu animé par les soufflets n'avoit jamais calciné les mêmes pierres d'une épaisseur de huit pouces d'épaisseur dans les endroits où il étoit le plus vif, & seulement à deux ou trois pouces dans le reste, au lieu que toutes les pierres, depuis le fond jusqu'au terre-plein du fourneau, ce qui fait une hauteur de vingt pieds, étoient généralement réduites en épaisseur d'un pied & demi, de deux pieds, & même de deux pieds & demi d'épaisseur : comme cette chaleur renfermée n'avoit pu trouver d'issue, elle avoit pénétré les pierres bien plus profondément que la chaleur courante.

On pourroit tirer de cette expérience les moyens de cuire la pierre & de faire de la chaux à moindres frais, c'est-à-dire, de diminuer de beaucoup la quantité de bois en se servant d'un fourneau bien fermé au lieu de fourneaux ouverts ; il ne faudroit qu'une petite quantité de charbon pour convertir en chaux, dans moins de quinze jours, toutes les pierres contenues dans le fourneau, & les murs même du fourneau à plus d'un pied d'épaisseur, s'il étoit bien exactement fermé.

Dès que le fourneau fut assez refroidi pour permettre aux ouvriers d'y travailler, on fut obligé d'en démolir tout l'intérieur du haut en bas, sur une épaisseur circulaire de quatre pieds, on en tira 54 muids de chaux, sur laquelle je fis les observations suivantes : 1.^o toute cette pierre, dont la calcination s'étoit faite à feu lent & concentré, n'étoit pas devenue aussi légère que la pierre calcinée à la manière ordinaire; celle-ci, comme je l'ai dit, perd à très-peu près la moitié de son poids, & celle de mon fourneau n'en avoit perdu qu'environ trois huitièmes; 2.^o elle ne saisit pas l'eau avec la même avidité que la chaux vive ordinaire; lorsqu'on l'y plonge, elle ne donne d'abord aucun signe de chaleur ni d'ébullition, mais peu après elle se gonfle, se divise & s'élève, en sorte qu'on n'a pas besoin de la remuer comme on remue la chaux vive ordinaire pour l'éteindre; 3.^o cette chaux a une saveur beaucoup plus âcre que la chaux commune, elle contient par conséquent beaucoup plus d'alkali fixe; 4.^o elle est infiniment meilleure, plus liante & plus forte que l'autre chaux, & tous les ouvriers n'en emploient qu'environ les deux tiers de l'autre, & assurent que le mortier est encore excellent; 5.^o cette chaux ne s'éteint à l'air qu'après un temps très-long, tandis qu'il ne faut qu'un jour ou deux pour réduire la chaux vive commune en poudre à l'air libre, celle-ci résiste à l'impression de l'air pendant un mois ou cinq semaines; 6.^o au lieu de se réduire en farine ou en poussière sèche comme la chaux commune, elle conserve son volume, & lorsqu'on la divise en l'écrasant.

toute la masse paroît ductile & pénétrée d'une humidité grasse & liante, qui ne peut provenir que de l'humide de l'air que la pierre a puissamment attiré & absorbé pendant les cinq semaines de temps employées à son extinction : Au reste, la chaux que l'on tire communément des fourneaux de forge a toutes ces mêmes propriétés ; ainsi la chaleur obscure & lente produit encore ici les mêmes effets que le feu le plus vif & le plus violent.

Il sortit de cette démolition de l'intérieur du fourneau, 232 quartiers de pierre de taille tous calcinés plus ou moins profondément ; ces quartiers avoient communément quatre pieds de longueur, la plupart étoient en chaux jusqu'à dix-huit pouces, & les autres à deux pieds, & même deux pieds & demi, & cette portion calcinée se séparoit aisément du reste de la pierre qui étoit saine & même plus dure que quand on l'avoit posée pour bâtir le fourneau. Cette observation m'engagea à faire les expériences suivantes.

QUATRIÈME EXPÉRIENCE.

JE fis peser dans l'air & dans l'eau trois morceaux de ces pierres qui, comme l'on voit, avoient subi la plus grande chaleur qu'elles pussent éprouver sans se réduire en chaux, & j'en comparai la pesanteur spécifique avec celle de trois autres morceaux à peu-près du même volume, que j'avois fait prendre dans d'autres quartiers de cette même pierre qui n'avoient point été employés à la construction du fourneau, ni par conséquent chauffés, mais qui avoient été tirés de la même carrière neuf mois

auparavant , & qui étoient restés à l'exposition du soleil & de l'air. Je trouvai que la pesanteur spécifique des pierres échauffées à ce grand feu pendant cinq mois avoit augmenté , qu'elle étoit constamment plus grande que celle de la même pierre non échauffée , d'un 81.^e sur le premier morceau , d'un 90.^e sur le second , & d'un 85.^e sur le troisième ; donc la pierre chauffée au degré voisin de celui de sa calcination gagne au moins un 86.^e de masse , au lieu qu'elle en perd trois huitièmes par la calcination qui ne suppose qu'un degré de chaleur de plus. Cette différence ne peut venir que de ce qu'à un certain degré de violente chaleur ou de feu , tout l'air & toute l'eau transformés en matière fixe dans la pierre , reprennent leur première nature , leur élasticité , leur volatilité , & que dès-lors ils se dégagent de la pierre & s'élèvent en vapeurs , que le feu enlève & entraîne avec lui. Nouvelle preuve que la pierre calcaire est en très-grande partie composée d'air fixe & d'eau fixe saisis & transformés en matière solide par le filtre animal.

Après ces expériences j'en fis d'autres sur cette même pierre échauffée à un moindre degré de chaleur , mais pendant un temps aussi long ; je fis détacher pour cela trois morceaux des parois extérieures de la lunette de la tuyère , dans un endroit où la chaleur étoit à peu-près de 95 degrés , parce que le soufre appliqué contre la muraille s'y ramollissoit & commençoit à fondre , & que ce degré de chaleur est à très-peu près celui auquel le soufre entre en fusion. Je trouvai par trois épreuves semblables aux

précédentes, que cette même pierre chauffée à ce degré pendant cinq mois, avoit augmenté en pesanteur spécifique d'un 65^e, c'est-à-dire, de presque un quart de plus que celle qui avoit éprouvé le degré de chaleur voisin de celui de la calcination, & je conclus de cette différence que l'effet de la calcination commençoit à se préparer dans la pierre qui avoit subi le plus grand feu, au lieu que celle qui n'avoit éprouvé qu'une moindre chaleur, avoit conservé toutes les parties fixes qu'elle y avoit déposées.

Pour me satisfaire pleinement sur ce sujet, & reconnoître si toutes les pierres calcaires augmentent en pesanteur spécifique par une chaleur constamment & long-temps appliquée, je fis six nouvelles épreuves sur deux autres espèces de pierres. Celle dont étoit construit l'intérieur de mon fourneau, & qui a servi aux expériences précédentes, s'appelle dans le pays *pierre à feu*, parce qu'elle résiste plus à l'action du feu que toutes les autres pierres calcaires. Sa substance est composée de petits graviers calcaires liés ensemble par un ciment pierreux qui n'est pas fort dur, & qui laisse quelques interstices vides; sa pesanteur est néanmoins plus grande que celle des autres pierres calcaires d'environ un 20^e. En ayant éprouvé plusieurs morceaux au feu de mes chaufferies, il a fallu pour les calciner plus du double du temps de celui qu'il falloit pour réduire en chaux les autres pierres; on peut donc être assuré que les expériences précédentes ont été faites sur la pierre calcaire la plus résistante au feu. Les pierres auxquelles je vais la comparer, étoient aussi de très-bonnes pierres calcaires

dont on fait la plus belle taille pour les bâtimens, l'une a le grain fin & presque aussi ferré que celui du marbre; l'autre a le grain un peu plus gros, mais toutes deux sont compactes & pleines, toutes deux sont de l'excellente chaux grise, plus liante & plus forte que la chaux commune qui est plus blanche.

En pesant dans l'air & dans l'eau trois morceaux chauffés & trois autres non chauffés de cette première pierre dont le grain étoit le plus fin, j'ai trouvé qu'elle avoit gagné un 56.^e en pesanteur spécifique, par l'application constante pendant cinq mois d'une chaleur d'environ 90 degrés, ce que j'ai reconnu, parce qu'elle étoit voisine de celle dont j'avois fait casser les morceaux dans la voûte extérieure du fourneau, & que le soufre ne fondoit plus contre ses parois; en ayant donc fait enlever trois morceaux encore chauds pour les peser, & comparer avec d'autres morceaux de la même pierre qui étoient restés exposés à l'air libre, j'ai vu que l'un des morceaux avoit augmenté d'un 60.^e; le second d'un 62.^e; le troisième d'un 56.^e. Ainsi cette pierre à grain très-fin a augmenté en pesanteur spécifique de près d'un tiers de plus que la pierre à feu chauffée au degré voisin de celui de la calcination, & aussi d'environ un 7.^e de plus que cette même pierre à feu chauffée à 95 degrés, c'est-à-dire, à une chaleur à peu-près égale.

La seconde pierre, dont le grain étoit moins fin, formoit une assise entière de la voûte extérieure du fourneau, & je fus maître de choisir les morceaux dont j'avois besoin

392 *INTRODUCTION À L'HISTOIRE*

pour l'expérience, dans un quartier qui avoit subi pendant le même temps de cinq mois le même degré 95 de chaleur que la pierre à feu; en ayant donc fait casser trois morceaux, & m'étant muni de trois autres qui n'avoient pas été chauffés, je trouvai que l'un de ces morceaux chauffés avoit augmenté d'un 54^e; le second d'un 63^e; & le troisième d'un 66^e; ce qui donne pour la mesure moyenne un 61^e d'augmentation en pesanteur spécifique.

Il résulte de ces expériences, 1.^o que toute pierre calcaire chauffée pendant long-temps, acquiert de la masse & devient plus pesante; cette augmentation ne peut venir que des particules de chaleur qui la pénètrent & s'y unissent par leur longue résidence, & qui dès-lors en deviennent partie constituante sous une forme fixe: 2.^o que cette augmentation de pesanteur spécifique étant d'un 61.^e ou d'un 56.^e ou d'un 65.^e ne se trouve varier ici que par la nature des différentes pierres; que celles dont le grain est le plus fin, sont celles dont la chaleur augmente le plus la masse, & dans lesquelles les pores étant plus petits, elle se fixe plus aisément & en plus grande quantité: 3.^o que la quantité de chaleur qui se fixe dans la pierre est encore bien plus grande que ne le désigne ici l'augmentation de la masse; car la chaleur avant de se fixer dans la pierre, a commencé par en chasser toutes les parties humides qu'elle contenoit, on fait qu'en distillant la pierre calcaire dans une cornue bien fermée, on tire de l'eau pure jusqu'à concurrence d'un seizième de son poids: mais comme une chaleur de 95 degrés, quoiqu'appliquée pendant cinq mois, pourroit
néanmoins

néanmoins produire à cet égard de moindres effets que le feu violent qu'on applique au vaisseau dans lequel on distille la pierre, réduisons de moitié & même des trois quarts cette quantité d'eau enlevée à la pierre par la chaleur de 95 degrés, on ne pourra pas disconvenir que la quantité de chaleur qui s'est fixée dans cette pierre, ne soit d'abord d'un 60.^e indiqué par l'augmentation de la pesanteur spécifique, & encore d'un 64.^e pour le quart de la quantité d'eau qu'elle contenoit, & que cette chaleur aura fait sortir; en sorte qu'on peut assurer, sans craindre de se tromper, que la chaleur qui pénètre dans la pierre lui étant appliquée pendant long-temps, s'y fixe en assez grande quantité pour en augmenter la masse tout au moins d'un trentième, même dans la supposition qu'elle n'ait chassé pendant ce long temps que le quart de l'eau que la pierre contenoit.

CINQUIÈME EXPÉRIENCE.

TOUTES les pierres calcaires dont la pesanteur spécifique augmente par la longue application de la chaleur, acquièrent par cette espèce de dessèchement plus de dureté qu'elles n'en avoient auparavant. Voulant reconnoître si cette dureté seroit durable, & si elles ne perdroient pas avec le temps, non-seulement cette qualité, mais celle de l'augmentation de densité qu'elles avoient acquise par la chaleur; je fis exposer aux injures de l'air plusieurs parties des trois espèces de pierres qui avoient servi aux expériences précédentes, & qui toutes avoient été plus ou moins chauffées pendant cinq mois. Au bout de quinze

394 *INTRODUCTION À L'HISTOIRE*

jours, pendant lesquels il y avoit eu des pluies, je les fis sonder & frapper au marteau par le même ouvrier qui les avoit trouvées très-dures quinze jours auparavant; il reconnut avec moi que la pierre à feu qui étoit la plus poreuse, & dont le grain étoit le plus gros, n'étoit déjà plus aussi dure & qu'elle se laissoit travailler plus aisément. Mais les deux autres espèces, & sur-tout celle dont le grain étoit le plus fin, avoient conservé la même dureté, néanmoins elles la perdirent en moins de six semaines. Et les ayant fait alors éprouver à la balance hydrostatique, je reconnus qu'elles avoient aussi perdu une assez grande quantité de la matière fixe que la chaleur y avoit déposée. Néanmoins au bout de plusieurs mois elles étoient toujours spécifiquement plus pesantes d'un 150.^e ou d'un 160.^e que celles qui n'avoient point été chauffées. La différence devenant alors trop difficile à saisir entre ces morceaux & ceux qui n'avoient pas été chauffés, & qui tous étoient également exposés à l'air, je fus forcé de borner là cette expérience. mais je suis persuadé qu'avec beaucoup de temps ces pierres auroient perdu toute leur pesanteur acquise. Il en est de même de la dureté, après quelques mois d'exposition à l'air, les ouvriers les ont traitées tout aussi aisément que les autres pierres de même espèce qui n'avoient point été chauffées.

Il résulte de cette expérience, que les particules de chaleur qui se fixent dans la pierre, n'y sont, comme je l'ai dit, unies que par force; que quoiqu'elle les conserve après son entier refroidissement & pendant assez long-

DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 395

temps, si on la préserve de toute humidité; elle les perd néanmoins peu-à-peu par les impressions de l'air & de la pluie, sans doute parce que l'air & l'eau ont plus d'affinité avec la pierre que les parties de la chaleur qui s'y étoient logées. Cette chaleur fixe n'est plus active, elle est pour ainsi dire morte, & entièrement passive; dès-lors bien loin de pouvoir chasser l'humidité, celle-ci la chasse à son tour & reprend toutes les places qu'elle lui avoit cédées. Mais dans d'autres matières qui n'ont pas avec l'eau autant d'affinité que la pierre calcaire, cette chaleur une fois fixée n'y demeure-t-elle pas constamment & à toujours! c'est ce que j'ai cherché à constater par l'expérience suivante.

SIXIÈME EXPÉRIENCE.

J'AI pris plusieurs morceaux de fonte de fer que j'ai fait casser dans les gueuses qui avoient servi plusieurs fois à soutenir les parois de la cheminée de mon fourneau, & qui par conséquent avoient été chauffées trois fois pendant quatre ou cinq mois de suite au degré de chaleur qui calcine la pierre, car ces gueuses avoient soutenu les pierres ou les briques de l'intérieur du fourneau, & n'étoient défendues de l'action immédiate du feu que par une pierre épaisse de trois ou quatre pouces qui formoit le dernier rang des étalages du fourneau; ces dernières pierres, ainsi que toutes les autres dont les étalages étoient construits, s'étoient réduites en chaux à chaque fondage, & la calcination avoit toujours pénétré de près de huit

D d d ij

pouces dans celles qui étoient exposées à la plus violente action du feu ; ainsi les gueuses qui n'étoient recouvertes que de quatre pouces par ces pierres, avoient certainement subi le même degré de feu que celui qui produit la parfaite calcination de la pierre, & l'avoient, comme je l'ai dit, subi trois fois pendant quatre ou cinq mois de suite. Les morceaux de cette fonte de fer, que je fis casser ne se séparèrent du reste de la gueuse qu'à coups de masse très-répétés, au lieu que des gueuses de cette même fonte, mais qui n'avoient pas subi l'action du feu, étoient très-cassantes & se séparoient en morceaux aux premiers coups de masse ; je reconnus dès-lors que cette fonte chauffée à un aussi grand feu & pendant si long-temps, avoit acquis beaucoup plus de dureté & de ténacité qu'elle n'en avoit auparavant, beaucoup plus même à proportion que n'en avoient acquis les pierres calcaires. Par ce premier indice je jugeai que je trouverois une différence encore plus grande dans la pesanteur spécifique de cette fonte si long-temps échauffée. Et en effet, le premier morceau que j'éprouvai à la balance hydrostatique, pesoit dans l'air 4 livres 4 onces 3 gros, ou 547 gros ; le même morceau pesoit dans l'eau 3 livres 11 onces 2 gros $\frac{1}{2}$, c'est-à-dire, 474 gros $\frac{1}{2}$, la différence est de 72 gros $\frac{1}{2}$; l'eau dont je me servois pour mes expériences pesoit exactement 70 livres le pied cube, & le volume d'eau déplacé par celui du morceau de cette fonte, pesoit 72 gros $\frac{1}{2}$: ainsi 72 gros $\frac{1}{2}$, poids du volume de l'eau déplacée par le morceau de fonte, sont à 70 livres poids du pied cube de l'eau, comme 547 gros poids du

morceau de fonte, font à 528 livres 2 onces 1 gros 47 grains poids du pied cube de cette fonte : & ce poids excède beaucoup celui de cette même fonte lorsqu'elle n'a pas été chauffée, c'est une fonte blanche qui communément est très-cassante, & dont le poids n'est que de 495 ou 500 livres tout au plus ; ainsi la pesanteur spécifique se trouve augmentée de 28 sur 500 par cette très-longue application de la chaleur, ce qui fait environ un dix-huitième de la masse ; je me suis assuré de cette grande différence par cinq épreuves successives pour lesquelles j'ai eu attention de prendre toujours des morceaux pesans chacun quatre livres au moins & comparés un à un avec des morceaux de même figure & d'un volume à peu-près égal : car quoiqu'il paroisse qu'ici la différence du volume, quelque grande qu'elle soit, ne devrait rien faire, & ne peut influer sur le résultat de l'opération de la balance hydrostatique ; cependant ceux qui sont exercés à la manier se seront aperçus, comme moi, que les résultats sont toujours plus justes lorsque les volumes des matières qu'on compare ne sont pas bien plus grands l'un que l'autre. L'eau, quelque fluide qu'elle nous paroisse, a néanmoins un certain petit degré de ténacité qui influe plus ou moins sur des volumes plus ou moins grands. D'ailleurs il y a très-peu de matières qui soient parfaitement homogènes ou égales en pesanteur dans toutes les parties extérieures du volume qu'on soumet à l'épreuve ; ainsi pour obtenir un résultat sur lequel on puisse compter précisément, il faut toujours comparer des morceaux d'un volume approchant,

.

398 *INTRODUCTION À L'HISTOIRE*

& d'une figure qui ne soit pas bien différente; car si d'une part on pesoit un globe de fer de deux livres, & d'autre part une feuille de tôle du même poids, on trouveroit à la balance hydrostatique leur pesanteur spécifique différente, quoiqu'elle fût réellement la même.

Je crois que quiconque réfléchira sur les expériences précédentes & sur leurs résultats, ne pourra disconvenir que la chaleur très-long-temps appliquée aux différens corps qu'elle pénètre, ne dépose dans leur intérieur une très-grande quantité de particules qui deviennent parties constituanes de leur masse, & qui s'y unissent & y adhèrent d'autant plus que les matières se trouvent avoir avec elles plus d'affinité & d'autres rapports de nature. Aussi me trouvant muni de ces expériences, je n'ai pas craint d'avancer dans mon *Traité des Élémens*, que les molécules de la chaleur se fixoient dans tous les corps, comme s'y fixent celles de la lumière & celles de l'air, dès qu'il est accompagné de chaleur ou de feu.



SIXIÈME MÉMOIRE.

EXPÉRIENCES SUR LA LUMIÈRE,
Et sur la Chaleur qu'elle peut produire.

ARTICLE PREMIER.

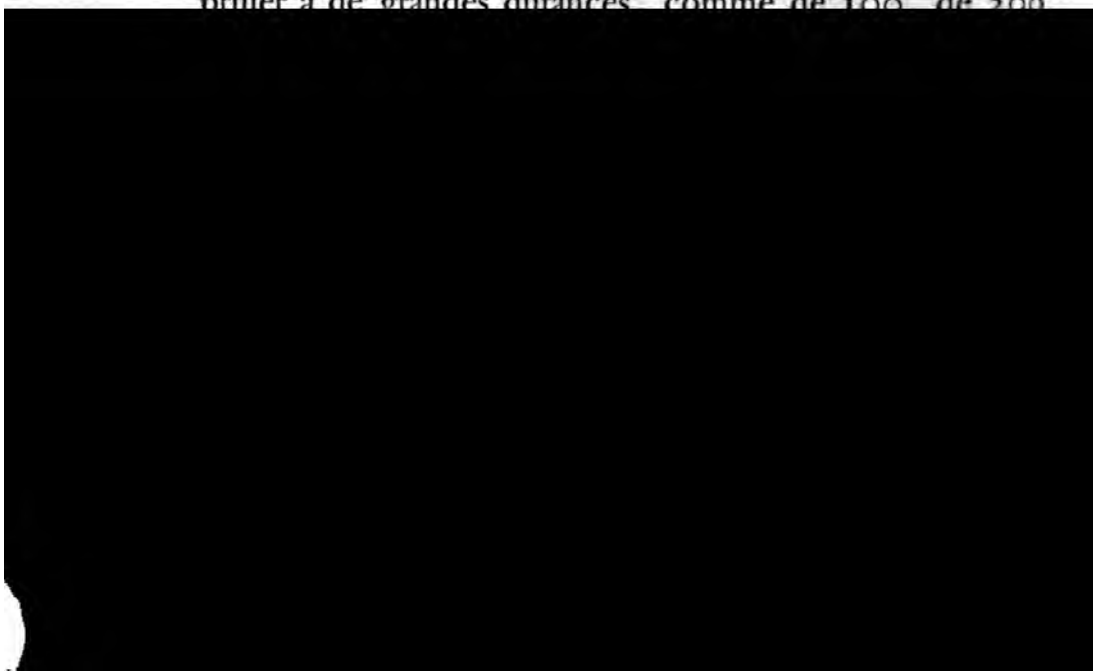
INVENTION de Miroirs pour brûler à de grandes distances.

L'HISTOIRE des miroirs ardents d'Archimède, est fameuse; il les inventa pour la défense de sa patrie, & il lança, disent les Anciens, le feu du Soleil sur la flotte ennemie qu'il réduisit en cendres lorsqu'elle approcha des remparts de Syracuse; mais cette histoire dont on n'a pas douté pendant quinze ou seize siècles, a d'abord été contredite, & ensuite traitée de fable dans ces derniers temps. Descartes né pour juger, & même pour surpasser Archimède, a prononcé contre lui d'un ton de maître; il a nié la possibilité de l'invention, & son opinion a prévalu sur les témoignages & sur la croyance de toute l'antiquité: les Physiciens modernes, soit par respect pour leur Philosophe, soit par complaisance pour leurs contemporains, ont été de même avis. On n'accorde guère aux Anciens que ce qu'on ne peut leur ôter; déterminés peut-être par ces motifs, dont l'amour propre ne se sert que trop souvent sans qu'on s'en aperçoive,

n'avons-nous pas naturellement trop de penchant à refuser ce que nous devons à ceux qui nous ont précédés ! & si notre siècle refuse plus qu'un autre , ne seroit-ce pas qu'étant plus éclairé il croit avoir plus de droit à la gloire, plus de prétentions à la supériorité !

Quoi qu'il en soit , cette invention étoit dans le cas de plusieurs autres découvertes de l'antiquité qui se sont évanouies , parce qu'on a préféré la facilité de les nier à la difficulté de les retrouver ; & les miroirs ardents d'Archimède étoient si décriés , qu'il ne paroissoit pas possible d'en rétablir la réputation , car , pour appeler du jugement de Descartes , il falloit quelque chose de plus fort que des raisons , & il ne restoit qu'un moyen sûr & décisif , à la vérité , mais difficile & hardi , c'étoit d'entreprendre de trouver les miroirs , c'est-à-dire , d'en faire qui pussent produire les mêmes effets ; j'en avois conçu depuis longtemps l'idée , & j'avouerai volontiers que le plus difficile de la chose étoit de la voir possible , puisque dans l'exécution j'ai réussi au-delà même de mes espérances.

J'ai donc cherché le moyen de faire des miroirs pour brûler à de grandes distances , comme de 100 de 200



exemple , à 200 pieds , la sphère ayant dans ce cas 800 pieds de diamètre , on ne pouvoit rien espérer de la méthode ordinaire de travailler les verres , & je me persuadai bientôt que quand même on pourroit en trouver une nouvelle pour donner à de grandes pièces de verre ou de métal , une courbure aussi légère , il n'en résulteroit encore qu'un avantage très-peu considérable , comme je le dirai dans la suite.

Mais pour aller par ordre , je cherchai d'abord combien la lumière du Soleil perdoit par la réflexion à différentes distances , & quelles sont les matières qui la réfléchissent le plus fortement. Je trouvai premièrement que les glaces étamées , lorsqu'elles sont polies avec un peu de soin , réfléchissent plus puissamment la lumière que les métaux les mieux polis , & même mieux que le métal composé dont on se sert pour faire des miroirs de télescopes ; & que quoiqu'il y ait dans les glaces deux réflexions , l'une à la surface & l'autre à l'intérieur , elles ne laissent pas de donner une lumière plus vive & plus nette que le métal , qui produit une lumière colorée.

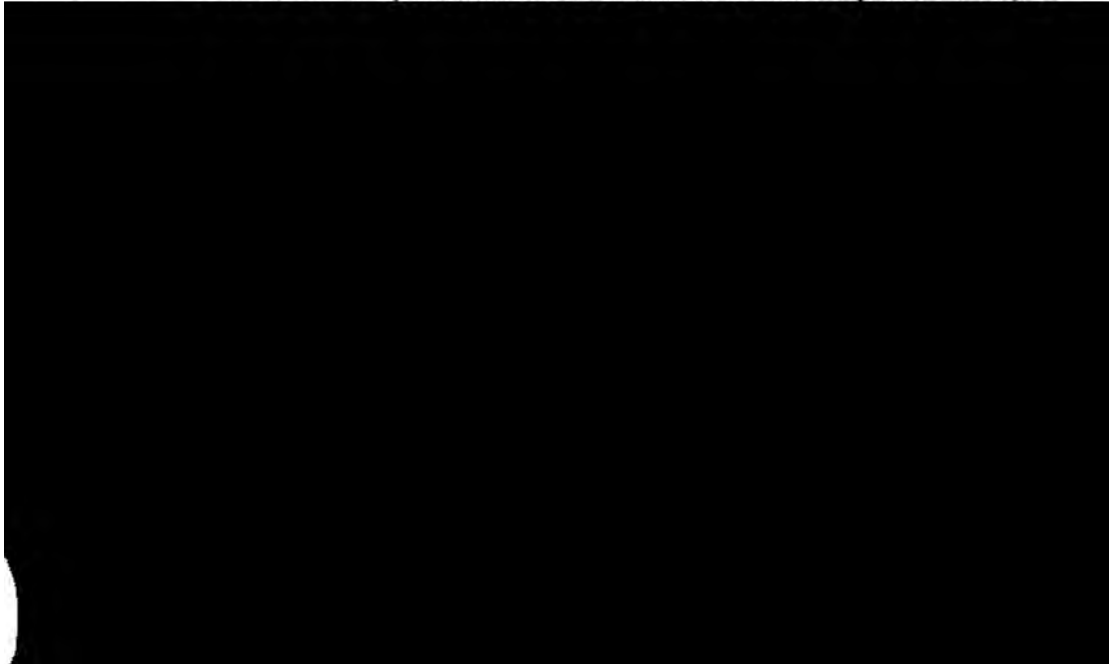
En second lieu , en recevant la lumière du Soleil dans un endroit obscur , & en la comparant avec cette même lumière du Soleil réfléchi par une glace , je trouvai qu'à de petites distances , comme de quatre ou cinq pieds , elle ne perdoit qu'environ moitié par la réflexion , ce que je jugeai en faisant tomber sur la première lumière réfléchi , une seconde lumière aussi réfléchi : car la vivacité de ces deux lumières réfléchies , me parut égale à celle de la lumière directe.

402. *INTRODUCTION À L'HISTOIRE*

Troisièmement : ayant reçu à de grandes distances, comme à 100, 200 & 300 pieds, cette même lumière réfléchie par de grandes glaces, je reconnus qu'elle ne perdoit presque rien de sa force, par l'épaisseur de l'air qu'elle avoit à traverser.

Ensuite je voulus essayer les mêmes choses sur la lumière des bougies ; & pour m'assurer plus exactement de la quantité d'affoiblissement que la réflexion cause à cette lumière, je fis l'expérience suivante.

Je me mis vis-à-vis une glace de miroir avec un livre à la main, dans une chambre où l'obscurité de la nuit étoit entière, & où je ne pouvois distinguer aucun objet : je fis allumer, dans une chambre voisine, à 40 pieds de distance environ, une seule bougie, & je la fis approcher peu à peu, jusqu'à ce que je pusse distinguer les caractères & lire le livre que j'avois à la main ; la distance se trouva de 24. pieds du livre à la bougie : ensuite ayant retourné le livre du côté du miroir, je cherchai à lire par cette même lumière réfléchie, & je fis intercepter par un paravent la partie de la lumière directe qui ne tomboit pas sur le miroir, afin de n'avoir sur mon livre que la lumière



que la force ou la quantité de la lumière directe est à celle de la lumière réfléchie, comme 576 à 225; ainsi l'effet de la lumière de cinq bougies reçues par une glace plane, est à peu-près égal à celui de la lumière directe de deux bougies.

La lumière des bougies perd donc plus par la réflexion que la lumière du Soleil; & cette différence vient de ce que les rayons de lumière qui partent de la bougie comme d'un centre, tombent plus obliquement sur le miroir que les rayons du Soleil qui viennent presque parallèlement. Cette expérience confirma donc ce que j'avois trouvé d'abord, & je tins pour sûr que la lumière du Soleil ne perd qu'environ moitié par sa réflexion sur une glace de miroir.

Ces premières connoissances dont j'avois besoin étant acquises, je cherchai ensuite ce que deviennent en effet les images du Soleil lorsqu'on les reçoit à de grandes distances. Pour bien entendre ce que je vais dire, il ne faut pas, comme on le fait ordinairement, considérer les rayons du Soleil comme parallèles; & il faut se souvenir que le corps du Soleil occupe à nos yeux une étendue d'environ 32 minutes; que par conséquent les rayons qui partent du bord supérieur du disque, venant à tomber sur un point d'une surface réfléchissante, les rayons qui partent du bord inférieur, venant à tomber aussi sur le même point de cette surface, ils forment entr'eux un angle de 32 minutes dans l'incidence & ensuite dans la réflexion, & que par conséquent l'image doit augmenter de grandeur à mesure qu'elle s'éloigne: il faut de plus faire attention

trouver le point de distance où l'image perd sa figure quarrée, il n'y a qu'à chercher à quelle distance la glace nous paroît sous un angle égal à celui que forme le corps du Soleil à nos yeux, c'est-à-dire, sous un angle de 32 minutes, cette distance sera celle où l'image perdra sa figure quarrée, & deviendra ronde; car les disques ayant toujours pour diamètre une ligne égale à la corde de l'arc de cercle qui mesure un angle de 32 minutes, on trouvera par cette règle qu'une glace quarrée de six pouces, perd sa figure quarrée à la distance d'environ 60 pieds, & qu'une glace d'un pied en quarré ne la perd qu'à 120 pieds environ, & ainsi des autres.

En réfléchissant un peu sur cette théorie, on ne sera plus étonné de voir qu'à de très-grandes distances, une grande & une petite glace donnent à peu-près une image de la même grandeur, & qui ne diffère que par l'intensité de la lumière: on ne sera plus surpris qu'une glace ronde, ou quarrée, ou longue, ou triangulaire, ou de telle autre figure que l'on voudra (a), donne toujours des images rondes; & on verra clairement que les images ne s'agrandissent & ne s'affoiblissent pas par la dispersion de la lumière, ou par la perte qu'elle fait en traversant l'air, comme l'ont cru quelques Physiciens; & que cela n'arrive au contraire que par l'augmentation des disques

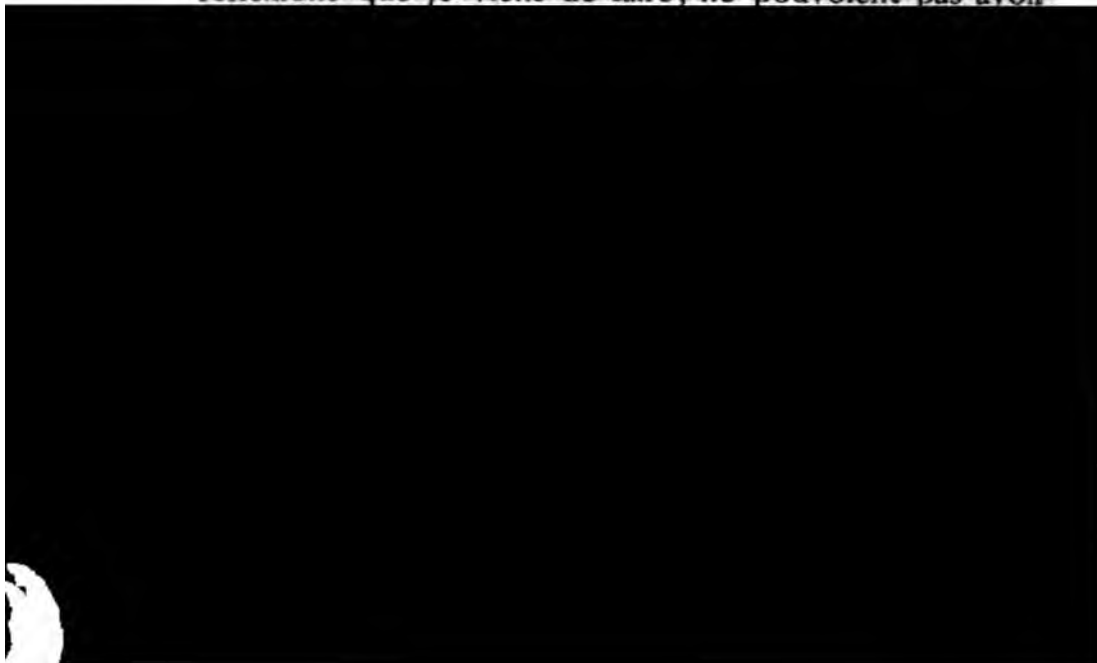
(a) C'est par cette même raison que les petites images du Soleil qui passent entre les feuilles des arbres

élevés & touffus, qui tombent sur le sable d'une allée, sont toutes ovales ou rondes.

qui occupent toujours un espace de 32 minutes à quelque éloignement qu'on les porte.

De même on sera convaincu par la simple exposition de cette théorie, que les courbes de quelque espèce qu'elles soient, ne peuvent être employées avec avantage pour brûler de loin, parce que le diamètre du foyer de toutes les courbes, ne peut jamais être plus petit que la corde de l'arc qui mesure un angle de 32 minutes, & que par conséquent le miroir concave le plus parfait dont le diamètre seroit égal à cette corde, ne feroit jamais le double de l'effet de ce miroir plan de même surface (b): & si le diamètre de ce miroir courbe étoit plus petit que cette corde, il ne feroit guère plus d'effet qu'un miroir plan de même surface.

Lorsque j'eus bien compris ce que je viens d'exposer, je me persuadai bientôt à n'en pouvoir douter, qu'Archimède n'avoit pu brûler de loin qu'avec des miroirs plans; car indépendamment de l'impossibilité où l'on étoit alors, & où l'on seroit encore aujourd'hui d'exécuter des miroirs concaves d'un aussi long foyer, je sentis bien que les réflexions que je viens de faire, ne pouvoient pas avoir



le couler pour en faire de grandes glaces, qu'ils n'avoient tout au plus que celui de le souffler & d'en faire des bouteilles & des vases; & je me persuadai aisément que c'étoit avec des miroirs plans de métal poli, & par la réflexion des rayons du Soleil qu'Archimède avoit brûlé au loin: mais comme j'avois reconnu que les miroirs de glace réfléchissent plus puissamment la lumière que les miroirs du métal le plus poli, je pensai à faire construire une machine pour faire coïncider au même point les images réfléchies par un grand nombre de ces glaces planes; bien convaincu que ce moyen étoit le seul par lequel il fût possible de réussir.

Cependant j'avois encore des doutes, & qui me paroissent même très-bien fondés, car voici comment je raisonnois. Supposons que la distance à laquelle je veux brûler soit de 240 pieds, je vois clairement que le foyer de mon miroir ne peut avoir moins de deux pieds de diamètre à cette distance; dès-lors quelle sera l'étendue que je serai obligé de donner à mon assemblage de miroirs plans pour produire du feu dans un aussi grand foyer! elle pouvoit être si grande que la chose eût été impraticable dans l'exécution; car en comparant le diamètre du foyer au diamètre du miroir, dans les meilleurs miroirs par réflexion que nous ayons, par exemple, avec le miroir de l'Académie, j'avois observé que le diamètre de ce miroir qui est de trois pieds, étoit cent huit fois plus grand que le diamètre de son foyer, qui n'a qu'environ quatre lignes, & j'en conclus que pour brûler aussi vivement

à 240 pieds, il eût été nécessaire que mon assemblage de miroirs eût eu 216 pieds de diamètre, puisque le foyer auroit deux pieds ; or un miroir de 216 pieds de diamètre étoit assurément une chose impossible.

A la vérité ce miroir de trois pieds de diamètre brûle assez vivement pour fondre l'or, & je voulus voir combien j'avois à gagner en réduisant son action à n'enflammer que du bois : pour cela j'appliquai sur le miroir des zones circulaires de papier pour en diminuer le diamètre, & je trouvai qu'il n'avoit plus assez de force pour enflammer du bois sec lorsque son diamètre fut réduit à quatre pouces huit ou neuf lignes : prenant donc cinq pouces ou soixante lignes pour l'étendue du diamètre nécessaire pour brûler avec un foyer de quatre lignes, je ne pouvois me dispenser de conclure que pour brûler également à 240 pieds, où le foyer auroit nécessairement deux pieds de diamètre, il me faudroit un miroir de trente pieds de diamètre ; ce qui me paroïssoit encore une chose impossible, ou du moins impraticable.

A des raisons si positives, & que d'autres auroient regardées comme des démonstrations de l'impossibilité



En estimant la chaleur mathématiquement, il n'est pas douteux que la force des foyers de même longueur ne soit proportionnelle à la surface des miroirs. Un miroir dont la surface est double de celle d'un autre, doit avoir un foyer de la même grandeur, si la courbure est la même; & ce foyer de même grandeur doit contenir le double de la quantité de lumière que contient le premier foyer; & dans la supposition que les effets sont toujours proportionnels à leurs causes, on avoit toujours cru que la chaleur de ce second foyer devoit être double de celle du premier.

De même & par la même estimation mathématique, on a toujours cru qu'à égale intensité de lumière, un petit foyer devoit brûler autant qu'un grand, & que l'effet de la chaleur devoit être proportionnel à cette intensité de lumière; *en sorte*, disoit Descartes, *qu'on peut faire des verres ou des miroirs extrêmement petits qui brûleront avec autant de violence que les plus grands*. Je pensai d'abord, comme je l'ai dit ci-dessus, que cette conclusion tirée de la théorie mathématique, pourroit bien se trouver fausse dans la pratique, parce que la chaleur étant une qualité physique, de l'action & de la propagation de laquelle nous ne connoissons pas bien les loix; il me sembloit qu'il y avoit quelque espèce de témérité à en estimer ainsi les effets par un raisonnement de simple spéculation.

J'eus donc recours encore une fois à l'expérience: je pris des miroirs de métal de différens foyers & de différens degrés de poliment; & en comparant l'action des différens foyers sur les mêmes matières fusibles ou combustibles,

je trouvai qu'à égale intensité de foyers font constamment beaucoup plus d'effet que petits, & produisent souvent l'inflammation ou la fusion, tandis que les petits ne produisent qu'une chaleur médiocre : je trouvai la même chose avec les miroirs par réfraction. Pour le faire mieux sentir, prenons, par exemple, un grand miroir ardent par réfraction, tel que celui du sieur Segard, qui a 32 pouces de diamètre, & un foyer de 8 lignes de largeur, à 6 pieds de distance, auquel dans les mêmes proportions un petit verre ardent de 32 lignes de diamètre, dont le foyer sera de $\frac{8}{12}$ ou $\frac{2}{3}$ de ligne ; & la distance à 6 pouces ; puisque le grand miroir fonde le cuivre en une minute dans l'étendue entière de son foyer qui est de 8 lignes, le petit verre devrait, selon la théorie, fondre dans le même temps la même matière dans l'étendue de son foyer qui est de $\frac{2}{3}$ de ligne : Ayant fait l'expérience, j'ai trouvé, comme je m'y attendois bien, que loin de fondre le cuivre, ce petit verre ardent pouvoit à peine donner un peu de chaleur à cette matière.

La raison de cette différence est aisée à donner, si l'on fait attention que la chaleur se communique de proche en proche, & se disperse, pour ainsi dire, lors même qu'elle est appliquée continuellement sur le même point ; par exemple, si l'on fait tomber le foyer d'un verre ardent sur le centre d'un écu, & que ce foyer n'ait qu'une ligne de diamètre, la chaleur qu'il produit sur le centre de l'écu se disperse & s'étend dans le volume entier de l'écu, &

il devient chaud jusqu'à la circonférence ; dès-lors toute la chaleur, quoiqu'employée d'abord contre le centre de l'écu, ne s'y arrête pas, & ne peut pas produire un aussi grand effet que si elle y demeurait toute entière. Mais si au lieu d'un foyer d'une ligne qui tombe sur le milieu de l'écu, on fait tomber sur l'écu tout entier un foyer d'égale intensité, toutes les parties de l'écu étant également échauffées dans ce dernier cas ; non-seulement il n'y a pas de perte de chaleur, comme dans le premier, mais même il y a du gain & de l'augmentation de chaleur, car le point du milieu profitant de la chaleur des autres points qui l'environnent, l'écu sera fondu dans ce dernier cas, tandis que dans le premier, il ne sera que légèrement échauffé.

Après avoir fait ces expériences & ces réflexions, je sentis augmenter prodigieusement l'espérance que j'avois de réussir à faire des miroirs qui brûleraient au loin ; car je commençai à ne plus craindre autant que je l'avois craindre d'abord, la grande étendue des foyers, je me persuadai au contraire, qu'un foyer d'une largeur considérable, comme de deux pieds, & dans lequel l'intensité de la lumière ne serait pas à beaucoup près aussi grande que dans un petit foyer, comme de quatre lignes, pourroit cependant produire avec plus de force l'inflammation & l'embrasement, & que par conséquent ce miroir qui, par la théorie mathématique, devoit avoir au moins 30 pieds de diamètre, se réduiroit sans doute à un miroir de 8 ou 10 pieds tout au plus ; ce qui est non-seulement une chose possible, mais même très-praticable.

412 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

Je pensai donc sérieusement à exécuter mon projet; d'abord j'avois dessein de brûler à 200 ou 300 pieds avec des glaces circulaires ou hexagones d'un pied carré de surface, & je voulois faire quatre châssis de fer pour les porter, avec trois vis à chacune pour les mouvoir en tout sens, & un ressort pour les assujettir; mais la dépense trop considérable qu'exigeoit cet ajustement, me fit abandonner cette idée, & je me rabattis à des glaces communes de 6 pouces sur 8 pouces, & un ajustement en bois, qui, à la vérité, est moins solide & moins précis, mais dont la dépense convenoit mieux à une tentative. M. Passemant, dont l'habileté dans les mécaniques est connue même de l'Académie, se chargea de ce détail; & je n'en ferai pas la description, parce qu'un coup d'œil sur le miroir en fera mieux entendre la construction qu'un long discours(c).

Il suffira de dire qu'il a d'abord été composé de cent soixante-huit glaces étamées de 6 pouces sur 8 pouces chacune, éloignées les unes des autres d'environ quatre lignes, que chacune de ces glaces se peut mouvoir en tout sens & indépendamment de toutes, & que les quatre



sur le même point les cent soixante-huit images, & par conséquent brûler à plusieurs distances, comme à 20, 30, & jusqu'à 150 pieds, & à toutes les distances intermédiaires; & en augmentant la grandeur du miroir, ou en faisant d'autres miroirs semblables au premier, on est sûr de porter le feu à de plus grandes distances encore, ou d'en augmenter autant qu'on voudra, la force ou l'activité à ces premières distances.


Seulement il faut observer que le mouvement dont j'ai parlé n'est point trop aisé à exécuter, & que d'ailleurs il y a un grand choix à faire dans les glaces : elles ne sont pas toutes à beaucoup près également bonnes, quoiqu'elles paroissent telles à la première inspection ; j'ai été obligé d'en prendre plus de cinq cents pour avoir les cent soixante-huit dont je me suis servi ; la manière de les essayer est de recevoir à une grande distance, par exemple, à 150 pieds l'image réfléchie du Soleil comme un plan vertical ; il faut choisir celles qui donnent une image ronde & bien terminée, & rebuter toutes les autres qui sont en beaucoup plus grand nombre, & dont les épaisseurs étant inégales en différens endroits, ou la surface un peu concave ou convexe, au lieu d'être plane, donnent des images mal terminées, doubles, triples, oblongues, chevelues, &c. suivant les différentes défautsités qui se trouvent dans les glaces.

Par la première expérience que j'ai faite le 23 mars 1747 à midi, j'ai mis le feu à 66 pieds de distance à une planche de hêtre goudronnée, avec quarante glaces

seulement, c'est-à-dire, avec le quart du miroir environ; mais il faut observer que n'étant pas encore monté sur son pied, il étoit posé très-désavantageusement, faisant avec le Soleil un angle de près de 20 degrés de déclinaison, & un autre de plus de 10 degrés d'inclinaison.

Le même jour j'ai mis le feu à une planche goudronnée & soufrée à 126 pieds de distance avec quatre-vingt-dix-huit glaces, le miroir étant posé encore plus désavantageusement. On sent bien que pour brûler avec le plus d'avantage, il faut que le miroir soit directement opposé au Soleil, aussi-bien que les matières qu'on veut enflammer; en sorte qu'en supposant un plan perpendiculaire sur le plan du miroir, il faut qu'il passe par le Soleil, & en même temps par le milieu des matières combustibles.

Le 3 avril à quatre heures du soir, le miroir étant monté & posé sur son pied, on a produit une légère inflammation sur une planche couverte de laine hachée à 138 pieds de distance avec cent douze glaces, quoique le Soleil fût foible, & que la lumière en fût fort pâle. Il faut prendre garde à soi lorsqu'on approche de l'endroit où sont les matières combustibles, & il ne faut pas regarder le miroir.



DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 415

goudronnée, qui se seroit certainement enflammée, si le Soleil n'avoit pas disparu tout-à-coup.

Le lendemain 5 avril à trois heures après midi, par un Soleil encore plus foible que le jour précédent, on a enflammé à 150 pieds de distance, des copeaux de sapin soufrés & mêlés de charbon, en moins d'une minute & demie, avec cent cinquante-quatre glaces. Lorsque le Soleil est vif, il ne faut que quelques secondes pour produire l'inflammation.

Le 10 avril après midi, par un Soleil assez net, on a mis le feu à une planche de sapin goudronnée, à 150 pieds, avec cent vingt-huit glaces seulement, l'inflammation a été très-subite, & elle s'est faite dans toute l'étendue du foyer qui avoit environ 16 pouces de diamètre à cette distance.

Le même jour à deux heures & demie, on a porté le feu sur une planche de hêtre, goudronnée en partie & couverte en quelques endroits de laine hachée; l'inflammation s'est faite très-promptement, elle a commencé par les parties du bois qui étoient découvertes; & le feu étoit si violent, qu'il a fallu tremper dans l'eau la planche pour l'éteindre: il y avoit cent quarante-huit glaces, & la distance étoit de 150 pieds.

Le 11 avril, le foyer n'étant qu'à 20 pieds de distance du miroir, il n'a fallu que douze glaces pour enflammer des petites matières combustibles: avec vingt-une glaces on a mis le feu à une planche de hêtre qui avoit déjà été brûlée en partie: avec quarante-cinq glaces on a fondu un gros flacon d'étain qui pesoit environ six livres;

416 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

& avec cent dix-sept glaces on a fondu des morceaux d'argent mince, & rougi une plaque de tôle: & je suis persuadé qu'à 50 pieds on fondra les métaux aussi-bien qu'à 20, en employant toutes les glaces du miroir; & comme le foyer à cette distance, est large de six à sept pouces, on pourra faire des épreuves en grand sur les métaux (*d*), ce qu'il n'étoit pas possible de faire avec les miroirs ordinaires, dont le foyer est ou très-foible, ou cent fois plus petit que celui de mon miroir. J'ai remarqué que les métaux & sur-tout l'argent, fument beaucoup

(*d*) Par des expériences subséquentes, j'ai reconnu que la distance la plus avantageuse pour faire commodément avec ces miroirs des épreuves sur les métaux, étoit à 40 ou 45 pieds. Les assiettes d'argent que j'ai fondues à cette distance avec deux cents vingt-quatre glaces, étoient bien nettes, en sorte qu'il n'étoit pas possible d'attribuer la fumée très-abondante qui en sortoit à la graisse, ou à

fondre. J'avois dessein de recueillir cette fumée d'argent par le moyen d'un chapiteau & d'un ajustement semblable à celui dont on se sert dans les distillations, & j'ai toujours eu regret que mes autres occupations m'en aient empêché; car cette manière de tirer l'eau du métal, est peut-être la seule que l'on puisse employer. Et si l'on prétend que cette fumée qui m'a paru humide ne contient pas de

avant de se fondre, la fumée en étoit si sensible qu'elle faisoit ombre sur le terrain; & c'est-là où je l'observai attentivement; car il n'est pas possible de regarder un instant le foyer, lorsqu'il tombe sur du métal: l'éclat en est beaucoup plus vif que celui du Soleil.

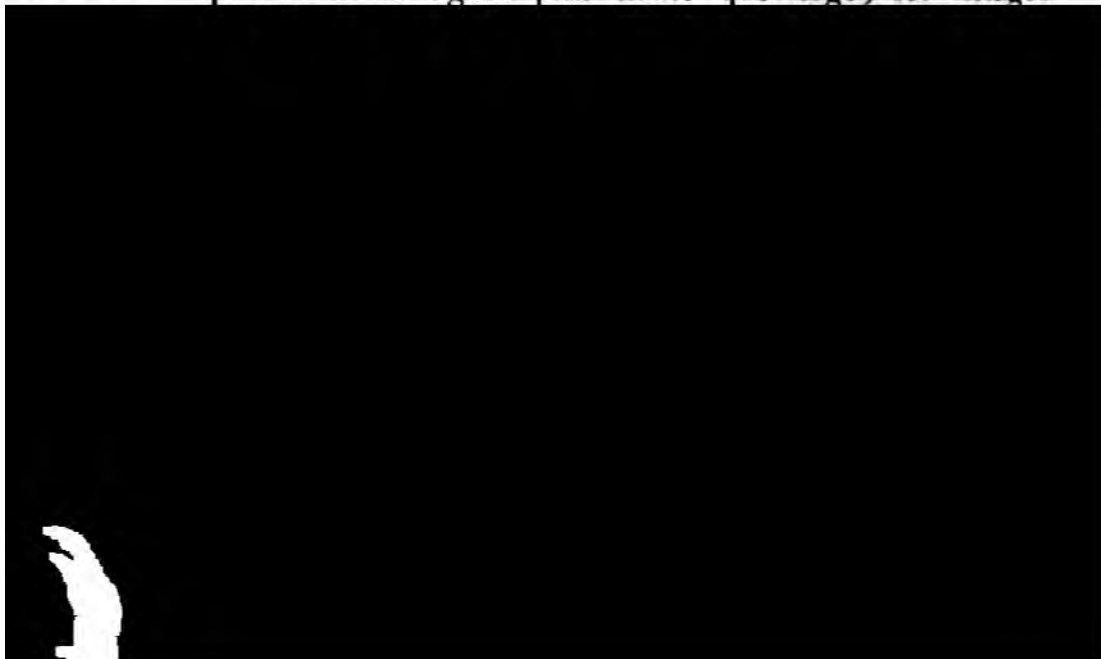
Les expériences que j'ai rapportées ci-dessus, & qui ont été faites dans les premiers temps de l'invention de ces miroirs, ont été suivies d'un grand nombre d'autres expériences qui confirment les premières. J'ai enflammé du bois jusqu'à 200 & même 210 pieds avec ce même miroir, par le Soleil d'été, toutes les fois que le Ciel étoit pur, & je crois pouvoir assurer qu'avec quatre semblables miroirs on brûleroit à 400 pieds & peut-être plus loin. J'ai de même fondu tous les métaux & minéraux métalliques à 25, 30 & 40 pieds. On trouvera dans la suite de cet article les usages auxquels on peut appliquer ces miroirs, & les limites qu'on doit assigner à leur puissance pour la calcination, la combustion, la fusion, &c.

Il faut environ une demi-heure pour monter le miroir, & pour faire coïncider toutes les images au même point; mais lorsqu'il est une fois ajusté, on peut s'en servir à toute heure, en tirant seulement un rideau, il mettra le feu aux matières combustibles très-promptement, & on ne doit pas le déranger à moins qu'on ne veuille changer la distance; par exemple, lorsqu'il est arrangé pour brûler à 100 pieds, il faut une demi-heure pour l'ajuster à la distance de 150 pieds, & ainsi des autres.

Ce miroir brûle en haut, en bas & horizontalement,

suivant la différente inclinaison qu'on lui donne ; les expériences que je viens de rapporter, ont été faites publiquement au Jardin du Roi, sur un terrain horizontal, contre des planches posées verticalement : je crois qu'il n'est pas nécessaire d'avertir qu'il auroit brûlé avec plus de force en haut, & moins de force en bas ; & de même, qu'il est plus avantageux d'incliner le plan des matières combustibles parallèlement au plan du miroir : ce qui fait qu'il a cet avantage de brûler en haut, en bas & horizontalement, sur les miroirs ordinaires de réflexion qui ne brûlent qu'en haut, c'est que son foyer est fort éloigné, & qu'il a si peu de courbure qu'elle est insensible à l'œil ; il est large de 7 pieds, & haut de 8 pieds, ce qui ne fait qu'environ la 150.^e partie de la circonférence de la sphère, lorsqu'on brûle à 150 pieds.

La raison qui m'a déterminé à préférer des glaces de 6 pouces de largeur sur 8 pouces de hauteur, à des glaces carrées de 6 ou 8 pouces, c'est qu'il est beaucoup plus commode de faire les expériences sur un terrain horizontal & de niveau, que de les faire de bas en haut, & qu'avec cette figure plus haute que large, les images



en haut , & qu'on est fort embarrassé de trouver des moyens pour suspendre ou soutenir à leur foyer les matières qu'on veut fondre ou calciner : au moyen de mon miroir , on fera brûler en bas les miroirs concaves , & avec un avantage si considérable , qu'on aura une chaleur de tel degré qu'on voudra ; par exemple , en opposant à mon miroir , un miroir concave d'un pied quarré de surface , la chaleur que ce dernier miroir produira à son foyer , en employant cent cinquante-quatre glaces seulement , fera plus de douze fois plus grande que celle qu'il produit ordinairement , & l'effet sera le même que s'il existoit douze Soleils au lieu d'un , ou plutôt que si le Soleil avoit douze fois plus de chaleur.

Secondement , on aura par le moyen de mon miroir la vraie échelle de l'augmentation de la chaleur , & on fera un thermomètre réel , dont les divisions n'auront plus rien d'arbitraire , depuis la température de l'air jusqu'à tel degré de chaleur qu'on voudra , en faisant tomber une à une successivement , les images du Soleil les unes sur les autres , & en graduant les intervalles , soit au moyen d'une liqueur expansive , soit au moyen d'une machine de dilatation ; & de-là nous saurons en effet ce que c'est qu'une augmentation , double , triple , quadruple , &c. de chaleur^(e),

(e) Feu M. de Mairan a fait une épreuve avec trois glaces seulement , & a trouvé que les augmentations du double & du triple de chaleur étoient comme les divisions du thermomètre de Reaumur ;

mais on ne doit rien conclure de cette expérience qui n'a donné lieu à ce résultat que par une espèce de hasard. Voyez sur ce sujet ce que j'ai dit dans mon TRAITÉ DES ÉLÉMENTS.

& nous connoîtrons les matières dont l'expansion, ou les autres effets seront les plus convenables pour mesurer les augmentations de chaleur.

Troisièmement, nous saurons au juste combien de fois il faut la chaleur du Soleil pour brûler, fondre ou calciner différentes matières, ce qu'on ne savoit estimer jusqu'ici que d'une manière vague & fort éloignée de la vérité; & nous serons en état de faire des comparaisons précises de l'activité de nos feux avec celle du Soleil, & d'avoir sur cela des rapports exacts, & des mesures fixes & invariables.

Enfin, on sera convaincu lorsqu'on aura examiné la théorie que j'ai donnée, & qu'on aura vu l'effet de mon miroir, que le moyen que j'ai employé étoit le seul par lequel il fût possible de réussir à brûler au loin: car indépendamment de la difficulté physique de faire de grands miroirs concaves sphériques, paraboliques, ou d'une autre courbure quelconque assez régulière pour brûler à 150 pieds; on se démontrera aisément à soi-même, qu'ils ne produiroient qu'à peu-près autant d'effet que le mien, parce que le foyer en seroit presque aussi large; que de plus, ces miroirs courbes, quand même il seroit possible de les exécuter, auroient le désavantage très-grand de ne brûler qu'à une seule distance, au lieu que le mien brûle à toutes les distances; & par conséquent on abandonnera le projet de faire, par le moyen des courbes, des miroirs pour brûler au loin, ce qui a occupé inutilement un grand nombre de Mathématiciens & d'Artistes qui se trompoient toujours, parce qu'ils considéroient les rayons du Soleil

comme parallèles, au lieu qu'il faut les considérer ici tels qu'ils sont, c'est-à-dire, comme faisant des angles de toute grandeur, depuis zéro jusqu'à 32 minutes, ce qui fait qu'il est impossible, quelque courbure qu'on donne à un miroir, de rendre le diamètre du foyer plus petit que la corde de l'arc qui mesure cet angle de 32 minutes. Ainsi quand même on pourroit faire un miroir concave pour brûler à une grande distance, par exemple, à 150 pieds, en le travaillant dans tous ses points sur une sphère de 600 pieds de diamètre, & en employant une masse énorme de verre ou de métal, il est clair qu'on aura à peu-près autant d'avantage à n'employer au contraire que de petits miroirs plans.

Au reste, comme tout a des limites, quoique mon miroir soit susceptible d'une plus grande perfection, tant pour l'ajustement que pour plusieurs autres choses, & que je compte bien en faire un autre dont les effets seront supérieurs, cependant il ne faut pas espérer qu'on puisse jamais brûler à de très-grandes distances; car pour brûler, par exemple, à une demi-lieue, il faudroit un miroir deux mille fois plus grand que le mien; & tout ce qu'on pourra jamais faire, est de brûler à 8 ou 900 pieds tout au plus. Le foyer dont le mouvement correspond toujours à celui du Soleil, marche d'autant plus vite qu'il est plus éloigné du miroir, & à 900 pieds de distance, il feroit un chemin d'environ 6 pieds par minute.

Il n'est pas nécessaire d'avertir qu'on peut faire, avec des petits morceaux plats de glace ou de métal, des miroirs

dont les foyers seront variables, & qui brûleront à de petites distances avec une grande vivacité; & en les montant à peu-près comme l'on monte les parasols, il ne faudroit qu'un seul mouvement pour en ajuster le foyer.

Maintenant que j'ai rendu compte de ma découverte & du succès de mes expériences, je dois rendre à Archimède & aux Anciens, la gloire qui leur est dûe. Il est certain qu'Archimède a pu faire avec des miroirs de métal ce que je fais avec des miroirs de verre; il est sûr qu'il avoit plus de lumières qu'il n'en faut pour imaginer la théorie qui m'a guidé & la mécanique que j'ai fait exécuter, & que par conséquent on ne peut lui refuser le titre du premier inventeur de ces miroirs, que l'occasion où il fut les employer, rendit sans doute plus célèbres que le mérite de la chose même.

Pendant le temps que je travaillois à ces miroirs, j'ignorois le détail de tout ce qu'en ont dit les Anciens; mais après avoir réussi à les faire, je fus bien aise de m'en instruire. Feu M. Melot, de l'Académie des Belles-Lettres, & l'un des Gardes de la Bibliothèque du Roi, dont la grande érudition & les talens étoient connus de tous les Savans, eut la bonté de me communiquer une excellente Dissertation qu'il avoit faite sur ce sujet, dans laquelle il rapporte les témoignages de tous les Auteurs qui ont parlé des miroirs ardents d'Archimède; ceux qui en parlent le plus clairement sont, Zonaras & Tzetzés, qui vivoient tous deux dans le XII.^e siècle: le premier dit, qu'*Archimède* avec ses miroirs ardents, mit en cendres toute la flotte

des Romains : *ce Géomètre*, dit-il, *ayant reçu les rayons du Soleil sur un miroir, à l'aide de ces rayons rassemblés & réfléchis par l'épaisseur & le poli du miroir, il embrasa l'air, & alluma une grande flamme qu'il lança toute entière sur les vaisseaux qui mouilloient dans la sphère de son activité, & qui furent tous réduits en cendres.* Le même Zonaras rapporte aussi, qu'au siège de Constantinople, sous l'empire d'Anastase, l'an 514 de Jésus-Christ, Proclus brûla avec des miroirs d'airain, la flotte de Vitalien qui assiégeoit Constantinople; & il ajoute que ces miroirs étoient une découverte ancienne, & que l'historien Dion en donne l'honneur à Archimède qui la fit, & s'en servit contre les Romains, lorsque Marcellus fit le siège de Syracuse.

Tzetzés non-seulement rapporte & assure le fait des miroirs, mais même il en explique en quelque façon la construction. *Lorsque les vaisseaux Romains*, dit-il, *furent à la portée du trait, Archimède fit faire une espèce de miroir hexagone, & d'autres plus petits de vingt-quatre angles chacun, qu'il plaça dans une distance proportionnée & qu'on pouvoit mouvoir à l'aide de leurs charnières & de certaines lames de métal; il plaça le miroir hexagone de façon qu'il étoit coupé par le milieu par le méridien d'hiver & d'été, en sorte que les rayons du Soleil reçus sur ce miroir venant à se briser, allumèrent un grand feu qui réduisit en cendres les vaisseaux Romains, quoiqu'ils fussent éloignés de la portée d'un trait.* Ce passage me paroît assez clair; il fixe la distance à laquelle Archimède a brûlé, la portée du trait ne peut guère être que de 150 ou 200 pieds; il donne l'idée de la construction, & fait

voir que le miroir d'Archimède pouvoit être comme le mien, composé de plusieurs petits miroirs qui se mouvoient par des mouvemens de charnières & de ressorts, & enfin il indique la position du miroir, en disant que le miroir hexagone autour duquel étoient sans doute les miroirs plus petits, étoit coupé par le méridien, ce qui veut dire apparemment que le miroir doit être opposé directement au Soleil; d'ailleurs le miroir hexagone étoit probablement celui dont l'image seroit de mire pour ajuster les autres, & cette figure n'est pas tout-à-fait indifférente, non plus que celle des vingt-quatre angles ou vingt-quatre côtés des petits miroirs. Il est aisé de sentir qu'il y a en effet de l'avantage à donner à ces miroirs une figure polygone d'un grand nombre de côtés égaux, afin que la quantité de lumière soit moins inégalement répartie dans l'image réfléchie, & elle sera répartie le moins inégalement qu'il est possible lorsque les miroirs seront circulaires: j'ai bien vu qu'il y avoit de la perte à employer des miroirs quadrangulaires, longs de 6 pouces sur 8 pouces; mais j'ai préféré cette forme parce qu'elle est, comme je l'ai dit, plus avantageuse pour brûler horizontalement.

J'ai aussi trouvé dans la même dissertation de M. Melot, que le P. Kircher avoit écrit qu'Archimède avoit pu brûler à une grande distance avec des miroirs plans, & que l'expérience lui avoit appris, qu'en réunissant de cette façon les images du Soleil, on produisoit une chaleur considérable au point de réunion.

Enfin dans les Mémoires de l'Académie, *année 1726*,
M. du

M. du Fay, dont j'honorerai toujours la mémoire & les talens, paroît avoir touché à cette découverte, il dit : *qu'ayant reçu l'image du Soleil sur un miroir plan d'un pied en quarré, & l'ayant portée jusqu'à 600 pieds sur un miroir concave de 17 pouces de diamètre, elle avoit encore la force de brûler des matières combustibles au foyer de ce dernier miroir.* Et à la fin de son Mémoire, il dit : *que quelques Auteurs, il veut sans doute parler du P. Kircher, ont proposé de former un miroir d'un très-long foyer par un grand nombre de petits miroirs plans, que plusieurs personnes tiendroient à la main, & dirigeroient de façon que les images du Soleil formées par chacun de ces miroirs, concourroient en un même point, & que ce seroit peut-être la façon de réussir la plus sûre & la moins difficile à exécuter.* Un peu de réflexion sur l'expérience du miroir concave & sur ce projet, auroit porté M. du Fay à la découverte du miroir d'Archimède, qu'il traite cependant de fable un peu plus haut ; car il me paroît qu'il étoit tout naturel de conclure de son expérience, que puisqu'un miroir concave de 17 pouces de diamètre sur lequel l'image du Soleil ne tomboit pas toute entière, à beaucoup près, peut cependant brûler par cette seule partie de l'image du Soleil réfléchie à 600 pieds, dans un foyer que je suppose large de 3 lignes ; onze cents cinquante-six miroirs plans semblables au premier miroir réfléchissant, doivent à plus forte raison brûler directement à cette distance de 600 pieds, & que par conséquent deux cents quatre-vingt-neuf miroirs plans auroient été plus que suffisans pour brûler à 300 pieds, en réunissant les deux

426 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

cents quatre-vingt-neuf images : mais en fait de découverte le dernier pas , quoique souvent le plus facile , est cependant celui qu'on fait le plus rarement.

Mon Mémoire , tel qu'on vient de le lire , a été imprimé dans le volume de l'Académie des Sciences , année 1747, sous le titre : *Invention des miroirs pour brûler à une grande distance*. Feu M. Bouguer , & quelques autres Membres de cette savante Compagnie , m'ayant fait plusieurs objections , tirées principalement de la doctrine de Descartes , dans son Traité de Dioptrique , je crus devoir y répondre par le Mémoire suivant , qui fut lû à l'Académie la même année , mais que je ne fis pas imprimer par ménagement pour mes adversaires en opinion. Cependant comme il contient plusieurs choses utiles , & qu'il pourra servir de préservatif contre les erreurs contenues dans quelques livres d'Optique , sur-tout dans celui de la Dioptrique de Descartes , que d'ailleurs il sert d'explication & de suite au Mémoire précédent ; j'ai jugé à propos de les joindre ici & de les publier ensemble.

A R T I C L E S E C O N D.

RÉFLEXIONS sur le jugement de Descartes , au sujet des miroirs d'Archimède , avec le développement de la théorie de ces miroirs & l'explication de leurs principaux usages.

LA Dioptrique de Descartes , cet ouvrage qu'il a donné comme le premier & le principal essai de sa méthode de raisonner dans les Sciences , doit être regardée comme un chef-d'œuvre pour son temps : mais les plus belles

spéculations sont souvent démenties par l'expérience, & tous les jours les sublimes Mathématiques sont obligées de se plier sous de nouveaux faits; car dans l'application qu'on en fait aux plus petites parties de la Physique, on doit se défier de toutes les circonstances, & ne pas se confier assez aux choses qu'on croit savoir pour prononcer affirmativement sur celles qui sont inconnues. Ce défaut n'est cependant que trop ordinaire, & j'ai cru que je ferois quelque chose d'utile pour ceux qui veulent s'occuper d'Optique, que de leur exposer ce qui manquoit à Descartes, pour pouvoir donner une théorie de cette science qui fût susceptible d'être réduite en pratique.

Son *Traité de Dioptrique* est divisé en dix Discours, dans le premier, notre Philosophe parle de la lumière; & comme il ignoroit son mouvement progressif qui n'a été découvert que quelque temps après par Roëmer, il faut modifier tout ce qu'il dit à cet égard, & on ne doit adopter aucune des explications qu'il donne au sujet de la nature & de la propagation de la lumière, non plus que les comparaisons & les hypothèses qu'il emploie pour tâcher d'expliquer les causes & les effets de la vision. On fait actuellement que la lumière est environ 7 minutes $\frac{1}{2}$ à venir du Soleil jusqu'à nous, que cette émission du corps lumineux se renouvelle à chaque instant, & que ce n'est pas par la pression continue & par l'action, ou plutôt l'ébranlement instantané d'une matière subtile que ses effets s'opèrent; ainsi toutes les parties de ce *Traité*, où l'Auteur emploie cette théorie, sont plus que

suspectes, & les conséquences ne peuvent être qu'erronées.

Il en est de même de l'explication que Descartes donne de la réfraction ; non-seulement sa théorie est hypothétique pour la cause, mais la pratique est contraire dans tous les effets. Les mouvemens d'une balle qui traverse de l'eau, sont très-différens de ceux de la lumière qui traverse le même milieu, & s'il eût comparé ce qui arrive en effet à une balle, avec ce qui arrive à la lumière, il en auroit tiré des conséquences tout-à-fait opposées à celles qu'il a tirées.

Et pour ne pas omettre une chose très-essentielle, & qui pourroit induire en erreur, il faut bien se garder, en lisant cet article, de croire avec notre Philosophe, que le mouvement rectiligne peut se changer naturellement en un mouvement circulaire ; cette assertion est fausse, & le contraire est démontré depuis que l'on connoît les loix du mouvement.

Comme le second Discours roule en grande partie sur cette théorie hypothétique de la réfraction, je me dispenserai de parler en détail des erreurs qui en sont les conséquences, un Lecteur averti ne peut manquer de les remarquer.

Dans les troisième, quatrième & cinquième Discours, il est question de la vision, & l'explication que Descartes donne au sujet des images qui se forment au fond de l'œil, est assez juste ; mais ce qu'il dit sur les couleurs ne peut pas se soutenir ni même s'entendre : car comment concevoir qu'une certaine proportion entre le mouvement rectiligne & un prétendu mouvement circulaire, puisse

produire des couleurs! Cette partie a été , comme l'on fait , traitée à fond & d'une manière démonstrative par Newton , & l'expérience a fait voir l'insuffisance de tous les systèmes précédens.

Je ne dirai rien du sixième Discours, où il tâche d'expliquer comment se font nos sensations: quelque ingénieuses que soient ses hypothèses , il est aisé de sentir qu'elles sont gratuites; & comme il n'y a presque rien de mathématique dans cette partie, il est inutile de nous y arrêter.

Dans le septième & le huitième Discours, Descartes donne une belle théorie géométrique sur les formes que doivent avoir les verres pour produire les effets qui peuvent servir à la perfection de la vision, & après avoir examiné ce qui arrive aux rayons qui traversent ces verres de différentes formes, il conclut que les verres elliptiques & hyperboliques, sont les meilleurs de tous pour rassembler les rayons; & il finit par donner dans le neuvième Discours la manière de construire les lunettes de longue vue, & dans le dixième & dernier Discours, celle de tailler les verres.

Cette partie de l'ouvrage de Descartes, qui est proprement la seule partie mathématique de son Traité, est plus fondée & beaucoup mieux raisonnée que les précédentes; cependant on n'a point appliqué sa théorie à la pratique, on n'a pas taillé des verres elliptiques ou hyperboliques, & l'on a oublié ces fameuses ovales qui sont le principal objet du second Livre de sa Géométrie; la différente réfrangibilité des rayons, qui étoit inconnue à Descartes,

430 *INTRODUCTION À L'HISTOIRE*

n'a pas été découverte que cette théorie géométrique a été abandonnée : il est en effet démontré qu'il n'y a pas autant à gagner par le choix de ces formes qu'il y a à perdre par la différente réfrangibilité des rayons , puisque selon leur différent degré de réfrangibilité , ils se rassemblent plus ou moins près ; mais comme l'on est parvenu à faire des lunettes achromatiques , dans lesquelles on compense la différente réfrangibilité des rayons par des verres de différente densité ; il seroit très-utile aujourd'hui de tailler des verres hyperboliques ou elliptiques , si l'on veut donner aux lunettes achromatiques toute la perfection dont elles sont susceptibles.

Après ce que je viens d'exposer , il me semble que l'on ne devoit pas être surpris que Descartes eût mal prononcé au sujet des miroirs d'Archimède , puisqu'il ignoroit un si grand nombre de choses qu'on a découvertes depuis : mais comme c'est ici le point particulier que je veux examiner , il faut rapporter ce qu'il en a dit , afin qu'on soit plus en état d'en juger.

« Vous pouvez aussi remarquer par occasion , que les
 » rayons du Soleil ramassés par le verre elliptique , doivent
 » brûler avec plus de force qu'étant rassemblés par l'hyper-
 » bolique , car il ne faut pas seulement prendre garde aux
 » rayons qui viennent du centre du Soleil , mais aussi à
 » tous les autres qui venant des autres points de la super-
 » ficie , n'ont pas sensiblement moins de force que ceux
 » du centre ; en sorte que la violence de la chaleur qu'ils
 » peuvent causer , se doit mesurer par la grandeur du corps

qui les assemble, comparée avec celle de l'espace où il « les assemble sans que la grandeur du diamètre de « ce corps y puisse rien ajouter, ni sa figure particulière, « qu'environ un quart ou un tiers tout au plus; il est certain « que cette ligne brûlante à l'infini, que quelques-uns ont « imaginée, n'est qu'une rêverie. »

Jusqu'ici il n'est question que de verres brûlans par réfraction, mais ce raisonnement doit s'appliquer de même aux miroirs par réflexion, & avant que de faire voir que l'Auteur n'a pas tiré de cette théorie les conséquences qu'il devoit en tirer, il est bon de lui répondre d'abord par l'expérience. Cette ligne brûlante à l'infini, qu'il regarde comme une rêverie, pourroit s'exécuter par des miroirs de réflexion semblables au mien, non pas à une distance infinie, parce que l'homme ne peut rien faire d'infini, mais à une distance indéfinie assez considérable. Car supposons que mon miroir au lieu d'être composé de deux cents vingt-quatre petites glaces, fût composé de deux mille, ce qui est possible; il n'en faut que vingt pour brûler à 20 pieds, & le foyer étant comme une colonne de lumière, ces vingt glaces brûlent en même temps à 17 & à 23 pieds; avec vingt-cinq autres glaces, je ferai un foyer qui brûlera depuis 23 jusqu'à 30; avec vingt-neuf glaces, un foyer qui brûlera depuis 30 jusqu'à 40; avec trente-quatre glaces, un foyer qui brûlera depuis 40 jusqu'à 52; avec quarante glaces, depuis 52 jusqu'à 64; avec cinquante glaces, depuis 64 jusqu'à 76; avec soixante glaces, depuis 76 jusqu'à 88; avec soixante-dix

432 *INTRODUCTION À L'HISTOIRE*

glaces, depuis 88 jusqu'à 100 pieds : voilà donc déjà une ligne brûlante, depuis 17 jusqu'à 100 pieds, où je n'aurai employé que trois cents vingt-huit glaces ; & pour la continuer, il n'y a qu'à faire d'abord un foyer de quatre-vingts glaces, il brûlera depuis 100 pieds jusqu'à 116 ; & quatre-vingt-douze glaces, depuis 116 jusqu'à 134 pieds ; & cent huit glaces, depuis 134 jusqu'à 150 ; & cent vingt-quatre glaces, depuis 150 jusqu'à 170 ; & cent cinquante-quatre glaces, depuis 170 jusqu'à 200 pieds ; ainsi voilà ma ligne brûlante prolongée de 100 pieds, en sorte que depuis 17 pieds jusqu'à 200 pieds, en quelque endroit de cette distance qu'on puisse mettre un corps combustible, il sera brûlé ; & pour cela il ne faut en tout que huit cents quatre-vingt-six glaces de six pouces ; & en employant le reste des deux mille glaces, je prolongerai de même la ligne brûlante jusqu'à 3 & 400 pieds ; & avec un plus grand nombre de glaces, par exemple, avec quatre mille je la prolongerai beaucoup plus loin, à une distance indéfinie. Or tout ce qui dans la pratique est indéfini, peut être regardé comme infini dans la théorie ; donc notre célèbre Philosophe a eu tort de dire que cette ligne brûlante à l'infini n'étoit qu'une rêverie.

Maintenant, venons à la théorie, rien n'est plus vrai que ce que dit ici Descartes au sujet de la réunion des rayons du Soleil, qui ne se fait pas dans un point, mais dans un espace ou foyer dont le diamètre augmente à proportion de la distance. Mais ce grand Philosophe n'a pas senti l'étendue de ce principe qu'il ne donne que comme
une

une remarque; car s'il y eût fait attention, il n'auroit pas considéré dans tout le reste de son ouvrage les rayons du Soleil comme parallèles, il n'auroit pas établi comme le fondement de la théorie de sa construction des lunettes, la réunion des rayons dans un point, & il se feroit bien gardé de dire affirmativement, (*page 131*) *Nous pourrions par cette invention voir des objets aussi particuliers & aussi petits dans les astres, que ceux que nous voyons communément sur la terre.* Cette assertion ne pouvoit être vraie qu'en supposant le parallélisme des rayons & leur réunion en un seul point, & par conséquent elle est opposée à sa propre théorie, ou plutôt il n'a pas employé la théorie comme il le falloit; & en effet, s'il n'eût pas perdu de vue cette remarque, il eût supprimé les deux derniers Livres de sa Dioptrique; car il auroit vu que quand même les Ouvriers eussent pu tailler les verres comme il l'exigeoit, ces verres n'auroient pas produit les effets qu'il leur a supposé, de nous faire distinguer les plus petits objets dans les astres; à moins qu'il n'eût en même temps supposé dans ces objets une intensité de lumière infinie, ou, ce qui revient au même, qu'ils eussent, malgré leur éloignement, pu former un angle sensible à nos yeux.

Comme ce point d'Optique n'a jamais été bien éclairci, j'entrerai dans quelque détail à cet égard; on peut démontrer que deux objets également lumineux & dont les diamètres sont différens, ou bien que deux objets dont les diamètres sont égaux, & dont l'intensité de lumière est différente, doivent être observés avec des lunettes

différentes; que pour observer avec le plus grand avantage possible, il faudroit des lunettes différentes pour chaque Planète; que, par exemple, Vénus qui nous paroît bien plus petite que la Lune, & dont je suppose pour un instant la lumière égale à celle de la Lune, doit être observée avec une lunette d'un plus long foyer que la Lune; & que la perfection des lunettes, pour en tirer le plus grand avantage possible, dépend d'une combinaison qu'il faut faire, non-seulement entre les diamètres & les courbures des verres, comme Descartes l'a fait, mais encore entre ces mêmes diamètres & l'intensité de la lumière de l'objet qu'on observe. Cette intensité de la lumière de chaque objet, est un élément que les Auteurs qui ont écrit sur l'Optique n'ont jamais employé, & cependant il fait plus que l'augmentation de l'angle sous lequel un objet doit nous paroître, en vertu de la courbure des verres. Il en est de même d'une chose qui semble être un paradoxe, c'est que les miroirs ardens, soit par réflexion, soit par réfraction, feroient un effet toujours égal à quelque distance qu'on les mît du Soleil.

• Par exemple, mon miroir brûlant à 150 pieds du bois sur la Terre, brûleroit de même à 150 pieds & avec autant de force du bois dans Saturne, où cependant la chaleur du Soleil est environ cent fois moindre que sur la Terre. Je crois que les bons esprits sentiront bien, sans autre démonstration, la vérité de ces deux propositions, quoique toutes deux nouvelles & singulières.

Mais pour ne pas m'écarter du sujet que je me suis

proposé, & pour démontrer que Descartes n'ayant pas la théorie qui est nécessaire pour construire les miroirs d'Archimède, il n'étoit pas en état de prononcer qu'ils étoient impossibles, je vais faire sentir, autant que je le pourrai, en quoi consistoit la difficulté de cette invention.

Si le Soleil au lieu d'occuper à nos yeux un espace de 32 minutes de degré, étoit réduit en un point, alors il est certain que ce point de lumière réfléchi par un point d'une surface polie, produiroit à toutes les distances une lumière & une chaleur égales, parce que l'interposition de l'air ne fait rien ou presque rien ici; que par conséquent un miroir dont la surface seroit égale à celle d'un autre brûleroit à dix lieues à peu près aussi-bien que le premier brûleroit à 10 pieds, s'il étoit possible de le travailler sur une sphère de quarante lieues, comme on peut travailler l'autre sur une sphère de 40 pieds; parce que chaque point de la surface du miroir réfléchissant le point lumineux auquel nous avons réduit le disque du Soleil, on auroit, en variant la courbure des miroirs, une égale chaleur ou une égale lumière à toutes les distances sans changer leurs diamètres; ainsi pour brûler à une grande distance, dans ce cas il faudroit en effet un miroir très-exactement travaillé sur une sphère, ou une hyperboloïde proportionnée à la distance, ou bien un miroir brisé en une infinité de points physiques plans, qu'il faudroit faire coïncider au même point; mais le disque du Soleil occupant un espace de 32 minutes de degré, il est clair que le même miroir sphérique ou hyperbolique ou d'une autre

436 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

figure quelconque, ne peut jamais, en vertu de cette figure, réduire l'image du Soleil en un espace plus petit que de 32 minutes; que dès-lors l'image augmentera toujours à mesure qu'on s'éloignera; que de plus chaque point de la surface nous donnera une image d'une même largeur, par exemple, d'un demi-pied à 60 pieds: or comme il est nécessaire pour produire tout l'effet possible que toutes ces images coïncident dans cet espace d'un demi-pied, alors au lieu de briser le miroir en une infinité de parties, il est évident qu'il est à peu-près égal & beaucoup plus commode de ne le briser qu'en un petit nombre de parties planes d'un demi-pied de diamètre chacune, parce que chaque petit miroir plan d'un demi-pied donnera une image d'environ un demi-pied, qui sera à peu-près aussi lumineuse qu'une pareille surface d'un demi-pied prise dans le miroir sphérique ou hyperbolique.

La théorie de mon miroir ne consiste donc pas, comme on l'a dit ici, à avoir trouvé l'art d'inscrire aisément des plans dans une surface sphérique & le moyen de changer à volonté la courbure de cette surface sphérique; mais elle suppose cette remarque plus délicate & qui n'avoit jamais été faite, c'est qu'il y a presque autant d'avantage à se servir de miroirs plans que de miroirs de toute autre figure, dès qu'on veut brûler à une certaine distance, & que la grandeur du miroir plan est déterminée par la grandeur de l'image à cette distance, en sorte qu'à la distance de 60 pieds, où l'image du Soleil a environ un demi-pied de diamètre, on brûlera à peu-près aussi-bien

avec des miroirs plans d'un demi-pied qu'avec des miroirs hyperboliques les mieux travaillés, pourvu qu'ils n'aient que la même grandeur. De même avec des miroirs plans d'un pouce & demi, on brûlera à 15 pieds à peu-près avec autant de force qu'avec un miroir exactement travaillé dans toutes ses parties, & pour le dire en un mot, un miroir à facettes plates produira à peu-près autant d'effet qu'un miroir travaillé avec la dernière exactitude dans toutes ses parties, pourvu que la grandeur de chaque facette soit égale à la grandeur de l'image du Soleil; & c'est par cette raison qu'il y a une certaine proportion entre la grandeur des miroirs plans & les distances, & que pour brûler plus loin, on peut employer, même avec avantage, de plus grandes glaces dans mon miroir que pour brûler plus près.

Car si cela n'étoit pas, on sent bien qu'en réduisant, par exemple, mes glaces de six pouces à trois pouces, & employant quatre fois autant de ces glaces que des premières, ce qui revient au même pour l'étendue de la surface du miroir, j'aurois eu quatre fois plus d'effet, & que plus les glaces seroient petites & plus le miroir produiroit d'effet; & c'est à ceci que se seroit réduit l'art de quelqu'un qui auroit seulement tenté d'inscrire une surface polygone dans une sphère, & qui auroit imaginé l'ajustement dont je me suis servi pour faire changer à volonté la courbure de cette surface; il auroit fait les glaces les plus petites qu'il auroit été possible; mais le fond & la théorie de la chose est d'avoir reconnu qu'il

438 *INTRODUCTION À L'HISTOIRE*

n'étoit pas seulement question d'inscrire une surface polygone dans une sphère avec exactitude, & d'en faire varier la courbure à volonté; mais encore que chaque partie de cette surface devoit avoir une certaine grandeur déterminée pour produire aisément un grand effet; ce qui fait un problème fort différent, & dont la solution m'a fait voir qu'au lieu de travailler ou de briser un miroir dans toutes ses parties pour faire coïncider les images au même endroit, il suffisoit de le briser ou de le travailler à facettes planes en grandes portions égales à la grandeur de l'image, & qu'il y avoit peu à gagner en le brisant en de trop petites parties, ou, ce qui est la même chose, en le travaillant exactement dans tous ses points. C'est pour cela que j'ai dit dans mon Mémoire, que pour brûler à de grandes distances il falloit imaginer quelque chose de nouveau & tout-à-fait indépendant de ce qu'on avoit pensé & pratiqué jusqu'ici, & ayant supputé géométriquement la différence, j'ai trouvé qu'un miroir parfait de quelque courbure qu'il puisse être, n'aura jamais plus d'avantage sur le mien que de 17 à 10, & qu'en même temps l'exécution en seroit impossible pour ne brûler même qu'à une petite distance comme de 25 ou 30 pieds. Mais revenons aux assertions de Descartes.

Il dit ensuite « qu'ayant deux verres ou miroirs ardents, » dont l'un soit beaucoup plus grand que l'autre, de quel- » que façon qu'ils puissent être, pourvu que leurs figures » soient toutes pareilles, le plus grand doit bien ramasser » les rayons du Soleil en un plus grand espace & plus loin

DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 439

de foi que le plus petit, mais que ces rayons ne doivent « point avoir plus de force en chaque partie de cet espace « qu'en celui où le plus petit les ramasse, en sorte qu'on « peut faire des verres ou miroirs extrêmement petits, qui « brûleront avec autant de violence que les plus grands. »

Ceci est absolument contraire aux expériences que j'ai rapportées dans mon Mémoire, où j'ai fait voir qu'à égale intensité de lumière un grand foyer brûle beaucoup plus qu'un petit, & c'est en partie sur cette remarque, toute opposée au sentiment de Descartes, que j'ai fondé la théorie de mes miroirs ; car voici ce qui suit de l'opinion de ce Philosophe. Prenons un grand miroir ardent, comme celui du sieur Segard, qui a 32 pouces de diamètre, & un foyer de 9 lignes de largeur à 6 pieds de distance, auquel foyer le cuivre se fond en une minute, & faisons dans les mêmes proportions un petit miroir ardent de 32 lignes de diamètre, dont le foyer sera de $\frac{9}{12}$ ou de $\frac{3}{4}$ de ligne de diamètre, & la distance de 6 pouces ; puisque le grand miroir fond le cuivre en une minute dans l'étendue de son foyer qui est de 9 lignes, le petit doit, selon Descartes, fondre dans le même temps la même matière dans l'étendue de son foyer qui est de $\frac{3}{4}$ de ligne ; or j'en appelle à l'expérience, & on verra que bien loin de fondre le cuivre, à peine ce petit verre brûlant pourra-t-il lui donner un peu de chaleur.

Comme ceci est une remarque physique & qui n'a pas peu servi à augmenter mes espérances lorsque je doutois encore si je pourrois produire du feu à une grande

distance, je crois devoir communiquer ce que j'ai pensé à ce sujet.

La première chose à laquelle je fis attention, c'est que la chaleur se communique de proche en proche & se disperse, quand même elle est appliquée continuellement sur le même point; par exemple, si on fait tomber le foyer d'un verre ardent sur le centre d'un écu, & que ce foyer n'ait qu'une ligne de diamètre, la chaleur qu'il produit sur le centre de l'écu se disperse & s'étend dans le volume entier de l'écu, & il devient chaud jusqu'à la circonférence, dès-lors toute la chaleur, quoiqu'employée d'abord contre le centre de l'écu, ne s'y arrête pas & ne peut pas produire un aussi grand effet que si elle y demeurait toute entière. Mais si au lieu d'un foyer d'une ligne qui tombe sur le milieu de l'écu, je fais tomber sur l'écu tout entier un foyer d'égale force au premier, toutes les parties de l'écu étant également échauffées dans ce dernier cas; il n'y a pas de perte de chaleur comme dans le premier, & le point du milieu profitant de la chaleur des autres points, autant que ces points profitent de la sienne, l'écu sera fondu par la chaleur dans ce dernier cas, tandis que dans le premier il n'aura été que légèrement échauffé. De-là je conclus que toutes les fois qu'on peut faire un grand foyer on est sûr de produire de plus grands effets qu'avec un petit foyer, quoique l'intensité de lumière soit la même dans tous deux; & qu'un petit miroir ardent ne peut jamais faire autant d'effet qu'un grand; & même qu'avec une moindre intensité

intensité de lumière, un grand miroir doit faire plus d'effet qu'un petit, la figure de ces deux miroirs étant toujours supposée semblable. Ceci, qui comme l'on voit, est directement opposé à ce que dit Descartes, s'est trouvé confirmé par les expériences rapportées dans mon Mémoire: mais je ne me suis pas borné à savoir d'une manière générale que les grands foyers agissoient avec plus de force que les petits, j'ai déterminé à très-peu près de combien est cette augmentation de force, & j'ai vu qu'elle étoit très-considérable; car j'ai trouvé que s'il faut dans un miroir cent quarante-quatre fois la surface d'un foyer de six lignes de diamètre pour brûler, il faut au moins le double, c'est-à-dire, deux cents quatre-vingt-huit fois cette surface pour brûler à un foyer de deux lignes; & qu'à un foyer de 6 pouces il ne faut pas trente fois cette même surface du foyer pour brûler, ce qui fait comme l'on voit une prodigieuse différence & sur laquelle j'ai compté lorsque j'ai entrepris de faire mon miroir, sans cela il y auroit eu de la témérité à l'entreprendre & il n'auroit pas réussi. Car supposons un instant que je n'eusse pas eu cette connoissance de l'avantage des grands foyers sur les petits; voici comme j'aurois été obligé de raisonner. Puisqu'il faut à un miroir deux cents quatre-vingt-huit fois la surface du foyer pour brûler dans un espace de deux lignes, il faudra de même deux cents quatre-vingt-huit glaces ou miroirs de 6 pouces pour brûler dans un espace de 6 pouces, & dès-lors, pour brûler seulement à 100 pieds, il auroit fallu un miroir

composé d'environ onze cents cinquante-deux glaces de 6 pouces, ce qui étoit une grandeur énorme pour un petit effet, & cela étoit plus que suffisant pour me faire abandonner mon projet ; mais connoissant l'avantage considérable des grands foyers sur les petits, qui dans ce cas est de 288 à 30, je sentis qu'avec cent vingt glaces de 6 pouces je brûlerois très-certainement à 100 pieds, & c'est sur cela que j'entrepris avec confiance la construction de mon miroir qui, comme l'on voit, suppose une théorie tant mathématique que physique, fort différente de ce qu'on pouvoit imaginer au premier coup d'œil.

Descartes, ne devoit donc pas affirmer qu'un petit miroir ardent brûloit aussi violemment qu'un grand.

Il dit ensuite, « & un miroir ardent dont le diamètre » n'est pas plus grand qu'environ la centième partie de la » distance qui est entre lui & le lieu où il doit rassembler » les rayons du Soleil ; c'est-à-dire, qui a même proportion » avec cette distance qu'a le diamètre du Soleil avec celle » qui est entre lui & nous, fût-il poli par un Ange, ne peut » faire que les rayons qu'il assemble, échauffent plus en » l'endroit où il les assemble que ceux qui viennent directement du Soleil, ce qui se doit aussi entendre des verres » brûlans à proportion ; d'où vous pouvez voir que ceux » qui ne sont qu'à demi-savans en l'Optique, se laissent » persuader beaucoup de choses qui sont impossibles, & » que ces miroirs, dont on a dit qu'Archimède brûloit des » navires de fort loin, devoient être extrêmement grands ou plutôt qu'ils sont fabuleux. »

C'est ici où je bornerai mes réflexions : si notre illustre Philosophe eût su que les grands foyers brûlent plus que les petits à égale intensité de lumière, il auroit jugé bien différemment, & il auroit mis une forte restriction à cette conclusion.

Mais indépendamment de cette connoissance qui lui manquoit, son raisonnement n'est point du tout exact ; car un miroir ardent, dont le diamètre n'est pas plus grand qu'environ la centième partie qui est entre lui & le lieu où il doit rassembler les rayons, n'est plus un miroir ardent, puisque le diamètre de l'image est environ égal au diamètre du miroir dans ce cas, & par conséquent il ne peut rassembler les rayons, comme le dit Descartes, qui semble n'avoir pas vu qu'on doit réduire ce cas à celui des miroirs plans. Mais de plus, en n'employant que ce qu'il savoit, & ce qu'il avoit prévu, il est visible que s'il eût réfléchi sur l'effet de ce prétendu miroir qu'il suppose poli par un Ange, & qui ne doit pas rassembler, mais seulement réfléchir la lumière avec autant de force qu'elle en a en venant directement du Soleil ; il auroit vu qu'il étoit possible de brûler à de grandes distances avec un miroir de médiocre grandeur, s'il eût pu lui donner la figure convenable, car il auroit trouvé que dans cette hypothèse, un miroir de cinq pieds auroit brûlé à plus de deux cents pieds, parce qu'il ne faut pas six fois la chaleur du Soleil pour brûler à cette distance ; & de même qu'un miroir de sept pieds auroit brûlé à près de 400 pieds, ce qui ne fait pas des miroirs

assez grands pour qu'on puisse les traiter de fabuleux.

Il me reste à observer que Descartes ignoroit combien il falloit de fois la lumière du Soleil pour brûler, qu'il ne dit pas un mot des miroirs plans, qu'il étoit fort éloigné de soupçonner la mécanique par laquelle on pouvoit les disposer pour brûler au loin, & que par conséquent il a prononcé sans avoir assez de connoissance sur cette matière & même sans avoir fait assez de réflexions sur ce qu'il en favoit.

Au reste je ne suis pas le premier qui ait fait quelques reproches à Descartes sur ce sujet, quoique j'en aie acquis le droit plus qu'un autre, car pour ne pas sortir du sein de cette Compagnie *(a)*, je trouve que M. du Fay en a presque dit autant que moi. Voici ses paroles: *Il ne s'agit pas, dit-il, si un tel miroir qui brûleroit à 600 pieds est possible ou non, mais si, physiquement parlant, cela peut arriver. Cette opinion a été extrêmement contredite, & je dois mettre Descartes à la tête de ceux qui l'ont combattue.* Mais quoique M. du Fay regardât la chose comme impossible à exécuter, il n'a pas laissé de sentir que Descartes avoit eu tort d'en nier la possibilité dans la théorie. J'avouerai volontiers que Descartes a entrevu ce qui arrive aux images réfléchies ou réfractées à différentes distances, & qu'à cet égard sa théorie est peut-être aussi bonne que celle de M. du Fay, que ce dernier n'a pas développée: mais les inductions qu'il en tire sont trop générales & trop vagues, & les

(a) L'Académie Royale des Sciences.

dernières conséquences sont fausses ; car si Descartes eût bien compris toute cette matière , au lieu de traiter le miroir d'Archimède de chose impossible & fabuleuse , voici ce qu'il auroit dû conclure de sa propre théorie. Puisqu'un miroir ardent , dont le diamètre n'est pas plus grand que la centième partie de la distance qui est entre le lieu où il doit rassembler les rayons du Soleil , fût-il poli par un Ange , ne peut faire que les rayons qu'il assemble échauffent plus en l'endroit où il les assemble que ceux qui viennent directement du Soleil ; ce miroir ardent doit être considéré comme un miroir plan parfaitement poli , & par conséquent pour brûler à une grande distance , il faut autant de ces miroirs plans qu'il faut de fois la lumière directe du Soleil pour brûler ; en sorte que les miroirs dont on dit qu'Archimède s'est servi pour brûler des vaisseaux de loin , devoient être composés de miroirs plans , dont il falloit au moins un nombre égal au nombre de fois qu'il faut la lumière directe du Soleil pour brûler ; cette conclusion qui eût été la vraie , selon ses principes , est , comme l'on voit , fort différente de celle qu'il a donnée.

On est maintenant en état de juger si je n'ai pas traité le célèbre Descartes avec tous les égards que mérite son grand nom , lorsque j'ai dit dans mon Mémoire : *Descartes né pour juger & même pour surpasser Archimède , a prononcé contre lui d'un ton de maître : il a nié la possibilité de l'invention , & son opinion a prévalu sur les témoignages & la croyance de toute l'antiquité.*

Ce que je viens d'exposer suffit pour justifier ces termes

que l'on m'a reprochés, & peut-être même font-ils trop forts, car Archimède étoit un très-grand génie, & lorsque j'ai dit que Descartes étoit né pour le juger, & même pour le surpasser, j'ai senti qu'il pouvoit bien y avoir un peu de compliment national dans mon expression.

J'aurois encore beaucoup de choses à dire sur cette matière, mais comme ceci est déjà bien long, quoique j'aie fait tous mes efforts pour être court, je me bornerai pour le fond du sujet à ce que je viens d'exposer, mais je ne puis me dispenser de parler encore un moment au sujet de l'historique de la chose, afin de satisfaire par ce seul Mémoire à toutes les objections & difficultés qu'on m'a faites.

Je ne prétends pas prononcer affirmativement qu'Archimède se soit servi de pareils miroirs au siège de Syracuse, ni même que ce soit lui qui les ait inventés, & je ne les ai appelés *les miroirs d'Archimède*, que parce qu'ils étoient connus sous ce nom depuis plusieurs siècles; les Auteurs contemporains & ceux des temps qui suivent celui d'Archimède, & qui sont parvenus jusqu'à nous, ne font pas mention de ces miroirs. Tite-Live, à qui le merveilleux fait tant de plaisir à raconter, n'en parle pas; Polybe, à l'exactitude de qui les grandes inventions n'auroient pas échappé, puisqu'il entre dans le détail des plus petites, & qu'il décrit très-soigneusement les plus légères circonstances du siège de Syracuse, garde un silence profond au sujet de ces miroirs. Plutarque, ce judicieux & grave Auteur, qui a rassemblé un si grand nombre de faits particuliers de la

vie d'Archimède, parle aussi peu des miroirs que les deux précédens. En voilà plus qu'il n'en faut pour se croire fondé à douter de la vérité de cette histoire; cependant ce ne sont ici que des témoignages négatifs, & quoiqu'ils ne soient pas indifférens, ils ne peuvent jamais donner une probabilité équivalente à celle d'un seul témoignage positif.

Galien qui vivoit dans le second siècle, est le premier qui en ait parlé, & après avoir raconté l'histoire d'un homme qui enflamma de loin un monceau de bois résineux, mêlé avec de la fiente de pigeon, il dit, que c'est de cette façon qu'Archimède brûla les vaisseaux des Romains; mais comme il ne décrit pas ce moyen de brûler de loin, & que son expression peut signifier aussi bien un feu qu'on auroit lancé à la main, ou par quelque machine, qu'une lumière réfléchie par un miroir, son témoignage n'est pas assez clair pour qu'on puisse en rien conclure d'affirmatif: cependant on doit présumer, & même avec une grande probabilité, qu'il ne rapporte l'histoire de cet homme qui brûla au loin, que parce qu'il le fit d'une manière singulière, & que s'il n'eût brûlé qu'en lançant le feu à la main, ou en le jetant par le moyen d'une machine, il n'y auroit eu rien d'extraordinaire dans cette façon d'enflammer; rien par conséquent qui fût digne de remarque, & qui méritât d'être rapporté & comparé à ce qu'avoit fait Archimède, & dès-lors Galien n'en eût pas fait mention.

On a aussi des témoignages semblables de deux ou

trois autres Auteurs du III.^e siècle, qui disent seulement qu'Archimède brûla de loin les vaisseaux des Romains, sans expliquer les moyens dont il se servit; mais les témoignages des Auteurs du XII.^e siècle ne sont point équivoques, & sur-tout ceux de Zonaras & de Tzetzés que j'ai cités, c'est-à-dire, ils nous font voir clairement que cette invention étoit connue des Anciens, car la description qu'en fait ce dernier Auteur, suppose nécessairement ou qu'il eût trouvé lui-même le moyen de construire ces miroirs, ou qu'il l'eût appris & cité d'après quelque Auteur qui en avoit fait une très-exacte description, & que l'inventeur, quel qu'il fût, entendoit à fond la théorie de ces miroirs, ce qui résulte de ce que dit Tzetzés de la figure de 24 angles ou 24 côtés qu'avoient les petits miroirs, ce qui est en effet la figure la plus avantageuse; ainsi on ne peut pas douter que ces miroirs n'aient été inventés & exécutés autrefois, & le témoignage de Zonaras au sujet de Proclus n'est pas suspect, *Proclus s'en servit, dit-il, au siège de Constantinople, l'an 514, & il brûla la flotte de Vitalien.* Et même ce que Zonaras ajoute me paroît une espèce de preuve, qu'Archimède étoit le premier inventeur de ces miroirs, car il dit précisément que cette découverte étoit ancienne, & que l'historien Dion en attribue l'honneur à Archimède qui la fit & s'en servit contre les Romains au siège de Syracuse; les Livres de Dion, où il est parlé du siège de Syracuse, ne sont pas parvenus jusqu'à nous, mais il y a grande apparence qu'ils existoient encore du temps de
Zonaras,

Zonaras, & que sans cela il ne les eût pas cités comme il l'a fait. Ainsi toutes les probabilités de part & d'autre étant évaluées, il reste une forte présomption qu'Archimède avoit en effet inventé ces miroirs, & qu'il s'en étoit servi contre les Romains. Feu M. Melot, que j'ai cité dans mon *Mémoire*, & qui avoit fait des recherches particulières & très-exactes sur ce sujet, étoit de ce sentiment, & il pensoit qu'Archimède avoit en effet brûlé les vaisseaux à une distance médiocre, & comme le dit Tzetzès, à la portée du trait; j'ai évalué la portée du trait à 150 pieds, d'après ce que m'en ont dit des Savans très-versés dans la connoissance des usages anciens, ils m'ont assuré que toutes les fois qu'il est question, dans les Auteurs, de la portée du trait, on doit entendre la distance à laquelle un homme lançoit à la main un trait ou un javelot, & si cela est, je crois avoir donné à cette distance toute l'étendue qu'elle peut comporter.

J'ajouterai qu'il n'est question dans aucun Auteur ancien, d'une plus grande distance, comme de trois stades, & j'ai déjà dit que l'Auteur qu'on m'avoit cité, Diodore de Sicile, n'en parle pas, non plus que du siège de Syracuse, & que ce qui nous reste de cet Auteur, finit à la guerre d'Ipsus & d'Antigonus, environ soixante ans avant le siège de Syracuse; ainsi on ne peut pas excuser Descartes, en supposant qu'il a cru que la distance à laquelle on a prétendu qu'Archimède avoit brûlé, étoit très-grande, comme, par exemple, de trois stades, puisque cela n'est dit dans aucun Auteur ancien, & qu'au contraire il est dit dans Tzetzès,

que cette distance n'étoit que de la portée du trait; mais je suis convaincu que c'est cette même distance que Descartes a regardée comme fort grande, & qu'il étoit persuadé qu'il n'étoit pas possible de faire des miroirs pour brûler à 150 pieds, qu'enfin c'est pour cette raison qu'il a traité ceux d'Archimède de fabuleux.

Au reste, les effets du miroir que j'ai construit ne doivent être regardés que comme des essais sur lesquels à la vérité, on peut statuer toutes proportions gardées, mais qu'on ne doit pas considérer comme les plus grands effets possibles, car je suis convaincu que si on vouloit faire un miroir semblable, avec toutes les attentions nécessaires, il produiroit plus du double de l'effet; la première attention seroit de prendre des glaces de figure hexagone ou même de 24 côtés, au lieu de les prendre barlongues, comme celles que j'ai employées, & cela afin d'avoir des figures qui pussent s'ajuster ensemble sans laisser de grands intervalles, & qui approchassent en même temps de la figure circulaire; la seconde, seroit de faire polir ces glaces jusqu'au dernier degré par un Lunetier, au lieu de les employer telles qu'elles sortent de la manufacture, où le poliment se faisant par une portion de cercle, les glaces sont toujours un peu concaves & irrégulières; la troisième attention seroit de choisir parmi un grand nombre de glaces, celles qui donneroient à une grande distance une image plus vive & mieux terminée, ce qui est extrêmement important, & au point qu'il y a dans mon miroir des glaces qui sont seules trois fois plus d'effet que d'autres à

une grande distance, quoiqu'à une petite distance, comme de 20 ou 25 pieds, l'effet en paroisse absolument le même. Quatrièmement, il faudroit des glaces d'un demi-pied tout au plus de surface pour brûler à 150 ou 200 pieds, & d'un pied de surface pour brûler à 3 ou 400 pieds. Cinquièmement, il faudroit les faire étamer avec plus de soin qu'on ne le fait ordinairement; j'ai remarqué qu'en général les glaces fraîchement étamées, réfléchissent plus de lumière que celles qui le sont anciennement; l'étamage en se séchant, se gerse, se divise & laisse de petits intervalles qu'on aperçoit en y regardant de près avec une loupe, & ces petits intervalles donnant passage à la lumière, la glace en réfléchit d'autant moins. On pourroit trouver le moyen de faire un meilleur étamage, & je crois qu'on y parviendroit en employant de l'or & du vif-argent, la lumière seroit peut-être un peu jaune par la réflexion de cet étamage; mais bien loin que cela fit un désavantage, j'imagine au contraire qu'il y auroit à gagner, parce que les rayons jaunes sont ceux qui ébranlent le plus fortement la rétine & qui brûlent le plus violemment, comme je crois m'en être assuré, en réunissant, au moyen d'un verre lenticulaire, une quantité de rayons jaunes qui m'étoient fournis par un grand prisme, & en comparant leur action avec une égale quantité de rayons de toute autre couleur réunis par le même verre lenticulaire, & fournis par le même prisme.

Sixièmement, il faudroit un châssis de fer & des vis de cuivre, & un ressort pour assujettir chacune des petites

planches qui portent les glaces, tout cela conforme à un modèle que j'ai fait exécuter par le sieur Chopitel, afin que la sécheresse & l'humidité qui agissent sur le chassis & les vis en bois ne causassent pas d'inconvénient, & que le foyer, lorsqu'il est une fois formé, ne fût pas sujet à s'élargir, & à se déranger lorsqu'on fait rouler le miroir sur son pivot, ou qu'on le fait tourner autour de son axe pour suivre le Soleil : il faudroit aussi y ajouter une alidade avec deux pinnules au milieu de la partie inférieure du chassis, afin de s'assurer de la position du miroir par rapport au Soleil, & une autre alidade semblable, mais dans un plan vertical au plan de la première pour suivre le Soleil à ses différentes hauteurs.

Au moyen de toutes ces attentions, je crois pouvoir assurer, par l'expérience que j'ai acquise en me servant de mon miroir, qu'on pourroit en réduire la grandeur à moitié, & qu'au lieu d'un miroir de sept pieds avec lequel j'ai brûlé du bois à 150 pieds, on produiroit le même effet avec un miroir de cinq pieds $\frac{1}{2}$, ce qui n'est, comme l'on voit, qu'une très-médiocre grandeur pour un très-grand effet; & de même, je crois pouvoir assurer qu'il ne faudroit alors qu'un miroir de quatre pieds $\frac{1}{2}$ pour brûler à 100 pieds, & qu'un miroir de trois pieds $\frac{1}{2}$ brûleroit à 60 pieds, ce qui est une distance bien considérable en comparaison du diamètre du miroir.

Avec un assemblage de petits miroirs plans hexagones & d'acier poli, qui auroient plus de solidité, plus de durée que les glaces étamées, & qui ne seroient point sujets aux

altérations que la lumière du Soleil fait subir à la longue à l'étamage, on pourroit produire des effets très-utiles, & qui dédommageroient amplement des dépenses de la construction du miroir.

1.^o Pour toutes les évaporations des eaux salées, où l'on est obligé de consommer du bois & du charbon, ou d'employer l'art des bâtimens de graduation qui coûtent beaucoup plus que la construction de plusieurs miroirs tels que je les propose. Il ne faudroit, pour l'évaporation des eaux salées, qu'un assemblage de douze miroirs plans d'un pied quarré chacun; la chaleur qu'ils réfléchiront à leur foyer, quoique dirigée au-dessous de leur niveau, & à 15 ou 16 pieds de distance, sera encore assez grande pour faire bouillir l'eau, & produire par conséquent une prompte évaporation, car la chaleur de l'eau bouillante n'est que triple de la chaleur du Soleil d'été; & comme la réflexion d'une surface plane bien polie ne diminue la chaleur que de moitié, il ne faudroit que six miroirs pour produire au foyer une chaleur égale à celle de l'eau bouillante, mais j'en double le nombre afin que la chaleur se communique plus vite, & aussi à cause de la perte occasionnée par l'obliquité, sous laquelle le faisceau de la lumière tombe sur la surface de l'eau qu'on veut faire évaporer, & encore parce que l'eau salée s'échauffe plus lentement que l'eau douce. Ce miroir dont l'assemblage ne formeroit qu'un quarré de quatre pieds de largeur sur trois de hauteur, seroit aisé à manier & à transporter; & si l'on vouloit en doubler ou tripler les effets dans le même temps, il vaudroit

mieux faire plusieurs miroirs semblables, c'est-à-dire, doubler ou tripler le nombre de ces mêmes miroirs de quatre pieds sur trois que d'en augmenter l'étendue; car l'eau ne peut recevoir qu'un certain degré de chaleur déterminée, & l'on ne gagneroit presque rien à augmenter ce degré & par conséquent la grandeur du miroir; au lieu qu'en faisant deux foyers par deux miroirs égaux, on doublera l'effet de l'évaporation, & on le triplera par trois miroirs dont les foyers tomberont séparément les uns des autres sur la surface de l'eau qu'on veut faire évaporer. Au reste, l'on ne peut éviter la perte causée par l'obliquité, & si l'on veut y remédier, ce ne peut être que par une autre perte encore plus grande, en recevant d'abord les rayons du Soleil sur une grande glace qui les réfléchiroit sur le miroir brisé, car alors il brûleroit en bas au lieu de brûler en haut, mais il perdrait moitié de la chaleur par la première réflexion, & moitié du reste par la seconde, en sorte qu'au lieu de six petits miroirs, il en faudroit douze pour obtenir une chaleur égale à celle de l'eau bouillante.

Pour que l'évaporation se fasse avec plus de succès, il faudra diminuer l'épaisseur de l'eau autant qu'il sera possible. Une masse d'eau d'un pied d'épaisseur ne s'évaporerait pas aussi vite, à beaucoup près, que la même masse réduite à six pouces d'épaisseur & augmentée du double en superficie. D'ailleurs le fond étant plus près de la surface, il s'échauffe plus promptement, & cette chaleur que reçoit le fond du vaisseau contribue encore à la célérité de l'évaporation.

2.^o On pourra se servir avec avantage de ces miroirs pour calciner les plâtres & même les pierres calcaires, mais il les faudroit plus grands, & placer les matières en haut afin de ne rien perdre par l'obliquité de la lumière. On a vu par les expériences détaillées dans le second de ces Mémoires, que le gyps s'échauffe plus d'une fois plus vite que la pierre calcaire tendre, & près de deux fois plus vite que le marbre ou la pierre calcaire dure, leur calcination respective doit être en même raison. J'ai trouvé par une expérience répétée trois fois, qu'il faut un peu plus de chaleur pour calciner le gyps blanc qu'on appelle *albâtre*, que pour fondre le plomb. Or la chaleur nécessaire pour fondre le plomb, est suivant les expériences de Newton, huit fois plus grande que la chaleur du Soleil d'été, il faudroit donc au moins seize petits miroirs pour calciner le gyps, & à cause des pertes occasionnées, tant par l'obliquité de la lumière que par l'irrégularité du foyer, qu'on n'éloignera pas au-delà de quinze pieds, je présume qu'il faudroit vingt & peut-être vingt-quatre miroirs d'un pied quarré chacun, pour calciner le gyps en peu de temps : par conséquent il faudroit un assemblage de quarante-huit de ces petits miroirs pour opérer la calcination sur la pierre calcaire la plus tendre, & soixante-douze des mêmes miroirs d'un pied en quarré pour calciner les pierres calcaires dures. Or un miroir de douze pieds de largeur sur six pieds de hauteur, ne laisse pas d'être une grosse machine embarrassante & difficile à mouvoir, à monter & à maintenir.

Cependant on viendrait à bout de ces difficultés, si le produit de la calcination étoit assez considérable pour équivaloir & même surpasser la dépense de la consommation du bois ; il faudroit pour s'en assurer, commencer par calciner le plâtre avec un miroir de vingt-quatre pièces, & si cela réussissoit, faire deux autres miroirs pareils, au lieu d'en faire un grand de soixante-douze pièces ; car en faisant coïncider les foyers de ces trois miroirs de vingt-quatre pièces on produira une chaleur égale, & qui seroit assez forte pour calciner le marbre ou la pierre dure.

Mais une chose très-essentielle reste douteuse, c'est de savoir combien il faudroit de temps pour calciner, par exemple, un pied cube de matière, sur-tout si ce pied cube n'étoit frappé de chaleur que par une face ! je vois qu'il se passeroit du temps avant que la chaleur n'eût pénétré toute son épaisseur, je vois que pendant tout ce temps, il s'en perdrait une assez grande partie qui sortiroit de ce bloc de matière après y être entrée ; je crains donc beaucoup que la pierre n'étant pas saisie par la chaleur de tous les côtés à la fois, la calcination ne fût très-lente, & le produit en chaux très-petit. L'expérience seule peut ici décider ; mais il faudroit au moins la tenter sur les matières gypseuses dont la calcination doit être une fois plus prompte que celle des pierres calcaires (f).

En

(f) Il vient de paroître un petit Ouvrage rempli de grandes vues, de M. l'Abbé Scipion Bexon, qui

a pour titre : *Système de la fertilisation*. Il propose mes miroirs comme un moyen facile pour réduire

En concentrant cette chaleur du Soleil dans un four qui n'auroit d'autre ouverture que celle qui laisseroit entrer la lumière, on empêcheroit en grande partie la chaleur de s'évaporer, & en mêlant avec les pierres calcaires une petite quantité de brasque ou poudre de charbon qui de toutes les matières combustibles est la moins chère; cette légère quantité d'alimens suffiroit pour nourrir & augmenter de beaucoup la quantité de chaleur, ce qui produiroit une plus ample & plus prompte calcination, & à très-peu de frais, comme on l'a vu par la seconde expérience du quatrième Mémoire.

3.° Ces miroirs d'Archimède peuvent servir en effet à mettre le feu dans des voiles de vaisseaux, & même dans le bois goudronné à plus de 150 pieds de distance; on pourroit s'en servir aussi contre ses ennemis en brûlant les blés & les autres productions de la terre; cet effet qui seroit assez prompt, seroit très-dommageable, mais ne nous occupons pas des moyens de faire du mal, & ne pensons qu'à ceux qui peuvent procurer quelque bien à l'humanité.

4.° Ces miroirs fournissent le seul & unique moyen qu'il y ait de mesurer exactement la chaleur, il est évident que deux miroirs dont les images lumineuses se réunissent, produisent une chaleur double dans tous les points de la

réduire en chaux toutes les matières calcaires; mais il leur attribue plus de puissance qu'ils n'en ont

réellement, & ce n'est qu'en les multipliant qu'on pourroit obtenir les grands effets qu'il s'en promet.

458 *INTRODUCTION À L'HISTOIRE*

surface qu'elles occupent, que trois, quatre, cinq, &c. miroirs donneront de même une chaleur triple, quadruple, quintuple, &c. & que par conséquent on peut par ce moyen faire un thermomètre dont les divisions ne seront point arbitraires, & les échelles différentes, comme le sont celles de tous les thermomètres dont on s'est servi jusqu'à ce jour. La seule chose arbitraire qui entreroit dans la construction de ce thermomètre, seroit la supposition du nombre total des parties du mercure en partant du degré du froid absolu; mais en le prenant à 10000 au-dessous de la congélation de l'eau, au lieu de 1000, comme dans nos thermomètres ordinaires, on approcheroit beaucoup de la réalité, sur-tout en choisissant les jours de l'hiver les plus froids pour graduer le thermomètre; chaque image du Soleil lui donneroit un degré de chaleur au-dessus de la température que nous supposerons à celui de la glace. Le point auquel s'élèveroit le mercure par la chaleur de la première image du Soleil, seroit marqué 1. Le point où il s'élèveroit par la chaleur de deux images égales & réunies, fera marqué 2. Celui où trois images le feront monter, sera marqué 3, & ainsi de suite jusqu'à la plus grande hauteur qu'on pourroit étendre jusqu'au degré 36. On auroit à ce degré une augmentation de chaleur trente-six fois plus grande que celle du premier degré; dix-huit fois plus grande que celle du second; douze fois plus grande que celle du troisième; neuf fois plus grande que celle du quatrième, &c. cette augmentation 36 de chaleur au-dessus de celle de la glace seroit assez grande pour fondre le

plomb, & il y a toute apparence que le mercure qui se volatilise à une bien moindre chaleur, feroit par sa vapeur casser le thermomètre. On ne pourra donc étendre la division que jusqu'à 12, & peut-être même à 9 degrés si l'on se sert du mercure pour ces thermomètres; & l'on n'aura par ce moyen que les degrés d'une augmentation de chaleur jusqu'à 9. C'est une des raisons qui avoit déterminé Newton à se servir d'huile de lin au lieu de mercure, & en effet on pourra, en se servant de cette liqueur, étendre la division non-seulement à 12 degrés, mais jusqu'au point de cette huile bouillante. Je ne propose pas de remplir ces thermomètres avec de l'esprit-de-vin coloré, il est universellement reconnu que cette liqueur se décompose au bout d'un assez petit temps (g), & que d'ailleurs elle ne peut servir aux expériences d'une chaleur un peu forte.

Lorsqu'on aura marqué sur l'échelle de ces thermomètres remplis d'huile ou de mercure, les premières divisions 1, 2, 3, 4, &c. qui indiqueront le double, le triple, le quadruple, &c. des augmentations de la chaleur, il faudra chercher les parties aliquotes de chaque division, par exemple, les points de $1\frac{1}{4}$, $2\frac{1}{4}$, $3\frac{1}{4}$, &c. ou de $1\frac{1}{2}$, $2\frac{1}{2}$, $3\frac{1}{2}$, &c. & de $1\frac{3}{4}$, $2\frac{3}{4}$, $3\frac{3}{4}$, &c. ce que l'on obtiendra par un moyen facile, qui sera de couvrir la moitié, ou le quart, ou les trois quarts de la superficie d'un des petits

(g) Plusieurs Voyageurs m'ont écrit que les Thermomètres à l'esprit-de-vin de Reaumur, leur étoient devenus tout-à-fait inutiles,

parce que cette liqueur se décolore & se charge d'une espèce de boue en assez peu de temps.

miroirs, car alors l'image qu'il réfléchira, ne contiendra que le quart, la moitié ou les trois quarts de la chaleur que contient l'image entière; & par conséquent les divisions des parties aliquotes seront aussi exactes que celles des nombres entiers.

Si l'on réussit une fois à faire ce thermomètre réel, & que j'appelle ainsi, parce qu'il marqueroit réellement la proportion de la chaleur, tous les autres thermomètres, dont les échelles sont arbitraires & différentes entr'elles, deviendroient non-seulement superflus, mais même nuisibles, dans bien des cas, à la précision des vérités physiques qu'on cherche par leur moyen. On peut se rappeler l'exemple que j'en ai donné, en parlant de l'estimation de la chaleur qui émane du globe de la Terre, comparée à la chaleur qui nous vient du Soleil.

5.^e Au moyen de ces miroirs brisés, on pourra aisément recueillir dans leur entière pureté, les parties volatiles de l'or & de l'argent, & des autres métaux & minéraux; car en exposant au large foyer de ces miroirs une grande plaque de métal, comme une assiette ou un plat d'argent, on en verra sortir une fumée très-abondante pendant un temps considérable, jusqu'au moment où le métal tombe en fusion, & en ne donnant qu'une chaleur un peu moindre que celle qu'exige la fusion, on fera évaporer le métal au point d'en diminuer le poids assez considérablement. Je me suis assuré de ce premier fait, qui peut fournir des lumières sur la composition intime des métaux: j'aurois bien désiré recueillir cette vapeur

abondante que le feu pur du Soleil fait sortir du métal ; mais je n'avois pas les instrumens nécessaires, & je ne puis que recommander aux Chimistes & aux Physiciens, de suivre cette expérience importante, dont les résultats seroient d'autant moins équivoques que la vapeur métallique est ici très-pure ; au lieu que dans toute opération semblable qu'on voudroit faire avec le feu commun, la vapeur métallique seroit nécessairement mêlée d'autres vapeurs provenant des matières combustibles qui servent d'aliment à ce feu.

D'ailleurs ce moyen est peut-être le seul que nous ayons pour volatiliser les métaux fixes, tels que l'or & l'argent ; car je présume que cette vapeur que j'ai vu s'élever en si grande quantité de ces métaux échauffés au large foyer de mon miroir, n'est pas de l'eau ni quelque autre liqueur, mais des parties mêmes du métal que la chaleur en détache en les volatilisant. On pourroit en recevant ainsi les vapeurs pures des différens métaux les mêler ensemble, & faire par ce moyen des alliages plus intimes & plus purs qu'on ne l'a fait par la fusion & par la mixtion de ces mêmes métaux fondus, qui ne se marient jamais parfaitement à cause de l'inégalité de leur pesanteur spécifique, & de plusieurs autres circonstances qui s'opposent à l'intimité & à l'égalité parfaite du mélange. Comme les parties constituantes de ces vapeurs métalliques sont dans un état de division bien plus grande que dans l'état de fusion, elles se joindroient & se réuniroient de bien plus près & plus facilement. Enfin on arriveroit

pour le geler en vapeurs. Je recommande cette expérience importante à tous ceux qui travaillent de bonne foi à l'avancement des Sciences.

Je pourrais ajouter à ces usages principaux du miroir d'Archimède, plusieurs autres usages particuliers; mais j'ai cru devoir me borner à ceux qui m'ont paru les plus utiles & les moins difficiles à réduire en pratique. Néanmoins je crois devoir joindre ici quelques expériences que j'ai faites sur la transmission de la lumière à travers les corps transparens, & donner en même temps quelques idées nouvelles sur les moyens d'apercevoir de loin les objets à l'œil simple, ou par le moyen d'un miroir semblable à celui dont les Anciens ont parlé, par l'effet duquel on apercevoit du port d'Alexandrie les vaisseaux d'aussi loin que la courbure de la Terre pouvoit le permettre.

Tous les Physiciens savent aujourd'hui qu'il y a trois causes qui empêchent la lumière de se réunir dans un point lorsque ses rayons ont traversé le verre objectif d'une lunette ordinaire. La première est la courbure sphérique de ce verre qui répand une partie des rayons dans un espace terminé par une courbe. La seconde, est l'angle sous lequel nous paroît à l'œil simple l'objet que nous observons; car la largeur du foyer de l'objectif a toujours à très-peu près pour diamètre une ligne égale à la corde de l'arc qui mesure cet angle. La troisième, est la différente réfrangibilité de la lumière; car les rayons les plus réfrangibles ne se rassemblent pas dans le même lieu où se rassemblent les rayons les moins réfrangibles.

On peut remédier à l'effet de la première cause, en substituant, comme Descartes l'a proposé, des verres elliptiques ou hyperboliques aux verres sphériques. On remédie à l'effet de la seconde par le moyen d'un second verre placé au foyer de l'objectif, dont le diamètre est à peu-près égal à la largeur de ce foyer, & dont la surface est travaillée sur une sphère d'un rayon fort court. On a trouvé de nos jours le moyen de remédier à la troisième, en faisant des lunettes qu'on appelle *achromatiques*, & qui sont composées de deux sortes de verres qui dispersent différemment les rayons colorés, de manière que la dispersion de l'un est corrigée par la dispersion de l'autre, sans que la réfraction générale moyenne, qui constitue la lunette soit anéantie. Une lunette de 3 pieds $\frac{1}{2}$ de longueur faite sur ce principe, équivaut pour l'effet aux anciennes lunettes de 25 pieds de longueur.

Au reste, le remède à l'effet de la première cause, est demeuré tout-à-fait inutile jusqu'à ce jour, parce que l'effet de la dernière étant beaucoup plus considérable, influe si fort sur l'effet total qu'on ne pouvoit rien gagner à substituer des verres hyperboliques ou elliptiques à des verres sphériques, & que cette substitution ne pouvoit devenir avantageuse que dans le cas où l'on pourroit trouver le moyen de corriger l'effet de la différente réfrangibilité des rayons de la lumière; il semble donc qu'aujourd'hui l'on feroit bien de combiner les deux moyens, & de substituer dans les lunettes achromatiques des verres elliptiques aux sphériques.

Pour

Pour rendre ceci plus sensible, supposons que l'objet qu'on observe soit un point lumineux sans étendue, telle qu'est une étoile fixe par rapport à nous ; il est certain qu'avec un objectif, par exemple, de 30 pieds de foyer, toutes les images de ce point lumineux, s'étendront en forme de courbe au foyer de ce verre s'il est travaillé sur une sphère, & qu'au contraire elles se réuniront en un point si ce verre est hyperbolique ; mais si l'objet qu'on observe a une certaine étendue, comme la Lune qui occupe environ un demi-degré d'espace à nos yeux, alors l'image de cet objet occupera un espace d'environ trois pouces de diamètre au foyer de l'objectif de 30 pieds, & l'aberration causée par la sphéricité produisant une confusion dans un point lumineux quelconque, elle la produit de même sur tous les points lumineux du disque de la Lune, & par conséquent la défigure en entier. Il y auroit donc dans tous les cas beaucoup d'avantage à se servir de verres elliptiques ou hyperboliques pour de longues lunettes, puisqu'on a trouvé le moyen de corriger en grande partie le mauvais effet produit par la différente réfrangibilité des rayons.

Il suit de ce que nous venons de dire, que si l'on veut faire une lunette de 30 pieds pour observer la Lune & la voir en entier, le verre oculaire doit avoir au moins 3 pouces de diamètre pour recueillir l'image entière que produit l'objectif à son foyer, & que si on vouloit observer cet astre avec une lunette de 60 pieds, l'oculaire doit avoir au moins six pouces de diamètre, parce que la

corde de l'arc qui mesure l'angle sous lequel nous paroît la Lune, est dans ce cas de trois pouces & de six pouces à peu-près; aussi les Astronomes ne font jamais usage de lunettes qui renferment le disque entier de la Lune, parce qu'elles grossiroient trop peu: mais si on veut observer Vénus avec une lunette de 60 pieds, comme l'angle sous lequel elle nous paroît n'est que d'environ 60 secondes, le verre oculaire pourra n'avoir que 4 lignes de diamètre, & si on se sert d'un objectif de 120 pieds, un oculaire de 8 lignes de diamètre suffiroit pour réunir l'image entière que l'objectif forme à son foyer.

De-là on voit que quand même les rayons de lumière feroient également réfrangibles, on ne pourroit pas faire d'aussi fortes lunettes pour voir la Lune en entier que pour voir les autres planètes, & que plus une planète est petite à nos yeux, & plus nous pouvons augmenter la longueur de la lunette avec laquelle on peut la voir en entier. Dès-lors on conçoit bien que dans cette même supposition des rayons également réfrangibles, il doit y avoir une certaine longueur déterminée plus avantageuse qu'aucune autre pour telle ou telle planète, & que cette longueur de la lunette dépend non-seulement de l'angle sous lequel la planète paroît à notre œil, mais encore de la quantité de lumière dont elle est éclairée.

Dans les lunettes ordinaires, les rayons de la lumière étant différemment réfrangibles, tout ce qu'on pourroit faire dans cette vue pour les perfectionner ne seroit pas fort avantageux, parce que sous quelque angle que paroisse

à notre œil l'objet ou l'astre que nous voulons observer, & quelque intensité de lumière qu'il puisse avoir, les rayons ne se rassembleront jamais dans le même endroit; plus la lunette sera longue, plus il y aura d'intervalle (*h*) entre le foyer des rayons rouges & celui des rayons violets, & par conséquent plus sera confuse l'image de l'objet observé.

On ne peut donc perfectionner les lunettes par réfraction qu'en cherchant, comme on l'a fait, les moyens de corriger cet effet de la différente réfrangibilité, soit en composant la lunette de verres de différente densité, soit par d'autres moyens particuliers, & qui seroient différens selon les différens objets & les différentes circonstances: supposons, par exemple, une courte lunette composée de deux verres, l'un convexe & l'autre concave des deux côtés, il est certain que cette lunette peut se réduire à une autre, dont les deux verres soient plans d'un côté, & travaillés de l'autre côté sur des sphères dont le rayon seroit une fois plus court que celui des sphères sur lesquelles auroient été travaillés les verres de la première lunette. Maintenant, pour éviter une grande partie de l'effet de la différente réfrangibilité des rayons, on peut faire cette seconde lunette d'une seule pièce de verre massif, comme je l'ai fait exécuter avec deux morceaux de verre blanc, l'un de deux pouces & demi de longueur, & l'autre d'un pouce & demi; mais alors la perte de la transparence est un plus grand inconvénient que celui de la différente réfrangibilité qu'on corrige par ce moyen; car ces deux

(*h*) Cet intervalle est d'un pied sur 27 de foyer.

petites lunettes massives de verre, sont plus obscures qu'une petite lunette ordinaire du même verre & des mêmes dimensions, elles donnent à la vérité moins d'iris, mais elles n'en sont pas meilleures; & si on les faisoit plus longues, toujours en verre massif, la lumière après avoir traversé cette épaisseur de verre, n'auroit plus assez de force pour peindre l'image de l'objet à notre œil. Ainsi pour faire des lunettes de 10 ou 20 pieds, je ne vois que l'eau qui ait assez de transparence pour laisser passer la lumière sans l'éteindre en entier dans cette grande épaisseur: en employant donc de l'eau pour remplir l'intervalle entre l'objectif & l'oculaire, on diminuera en partie l'effet de la différente réfrangibilité (*i*), parce que celle de l'eau approche plus de celle du verre que celle de l'air, & si on pouvoit, en chargeant l'eau de différens sels, lui donner le même degré de puissance réfringente qu'au verre, il n'est pas douteux qu'on ne corrigeât davantage par ce moyen l'effet de la différente réfrangibilité des rayons. Il s'agiroit donc d'employer une liqueur transparente

(*i*) M. de la Lande, l'un de nos plus savans Astronomes, après avoir lû cet article, a bien voulu me communiquer quelques remarques qui m'ont paru très-justes & dont j'ai profité. Seulement je ne suis pas d'accord avec lui sur ces lunettes remplies d'eau; il croit qu'on diminueroit très-peu la différente réfrangibilité, parce que l'eau

disperse les rayons colorés d'une manière différente du verre, & qu'il y auroit des couleurs qui proviendroient de l'eau & d'autres du verre. Mais en se servant du verre le moins dense, & en augmentant par les sels la densité de l'eau, on rapprocheroit de très-près leur puissance réfractive.

DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 469

qui auroit à peu-près la même puissance réfrangible que le verre ; car alors il sera sûr que les deux verres avec cette liqueur entre-deux , corrigeront en partie l'effet de la différente réfrangibilité des rayons , de la même façon qu'elle est corrigée dans la petite lunette massive dont je viens de parler.

Suivant les expériences de M. Bouguer , une ligne d'épaisseur de verre détruit $\frac{2}{7}$ de la lumière , & par conséquent la diminution s'en feroit dans la proportion suivante :

Épaisseurs 1 , 2 , 3 , 4 , 5 , 6 lignes ;

Diminutions .. $\frac{4}{7}$, $\frac{10}{49}$, $\frac{50}{343}$, $\frac{250}{2401}$, $\frac{1250}{16807}$, $\frac{6250}{117649}$, en sorte que par la somme de ces six termes on trouveroit que la lumière qui passe à travers six lignes de verre , auroit déjà perdu $\frac{102024}{117649}$, c'est-à-dire , environ le $\frac{10}{11}$ de sa quantité. Mais il faut considérer que M. Bouguer s'est servi de verres bien peu transparens , puisqu'il a vu qu'une ligne d'épaisseur de ces verres détruisoit $\frac{2}{7}$ de la lumière. Par les expériences que j'ai faites sur différentes espèces de verre blanc , il m'a paru que la lumière diminueoit beaucoup moins. Voici ces expériences qui sont assez faciles à faire , & que tout le monde est en état de répéter.

Dans une chambre obscure dont les murs étoient noircis , qui me servoit à faire des expériences d'Optique , j'ai fait allumer une bougie de cinq à la livre ; la chambre étoit fort vaste & la lumière de la bougie étoit la seule dont elle fût éclairée. J'ai d'abord cherché à quelle distance je pouvois lire un caractère d'impression , tel que

470 *INTRODUCTION À L'HISTOIRE*

celui de la gazette de Hollande, à la lumière de cette bougie, & j'ai trouvé que je lisois assez facilement ce caractère à 24 pieds 4 pouces de distance de la bougie. Ensuite ayant placé devant la bougie, à deux pouces de distance, un morceau de verre provenant d'une glace de Saint-Gobin, réduite à une ligne d'épaisseur, j'ai trouvé que je lisois encore tout aussi facilement à 22 pieds 9 pouces, & en substituant à cette glace d'une ligne d'épaisseur un autre morceau de 2 lignes d'épaisseur & du même verre, j'ai lu aussi facilement à 21 pieds de distance de la bougie. Deux de ces mêmes glaces de 2 lignes d'épaisseur jointes l'une contre l'autre & mises devant la bougie, en ont diminué la lumière au point que je n'ai pu lire avec la même facilité qu'à 17 pieds $\frac{1}{2}$ de distance de la bougie. Et enfin avec trois glaces de 2 lignes d'épaisseur chacune, je n'ai lu qu'à la distance de 15 pieds. Or la lumière de la bougie diminuant comme le carré de la distance augmente, la diminution auroit été dans la progression suivante, s'il n'y avoit point eu de glaces interposées.

—² —² —² —² —²



DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 471

tout-à-fait de $\frac{1}{4}$; & trois glaces de 2 lignes de $\frac{367}{592}$, c'est-à-dire, moins de $\frac{2}{3}$.

Comme ce résultat est très-différent de celui de M. Bouguer, & que néanmoins je n'avois garde de douter de la vérité de ses expériences, je répétai les miennes en me servant de verre à vitre commun, je choisis des morceaux d'une épaisseur égale, de $\frac{3}{4}$ de ligne chacun. Ayant lû de même à 24 pieds 4 pouces de distance de la bougie, l'interposition d'un de ces morceaux de verre me fit rapprocher à 21 pieds $\frac{1}{2}$; avec deux morceaux interposés & appliqués l'un sur l'autre, je ne pouvois plus lire qu'à 18 pieds $\frac{1}{4}$, & avec trois morceaux à 16 pieds; ce qui, comme l'on voit, se rapproche de la détermination de M. Bouguer; car la perte de la lumière, en traversant ce verre de $\frac{3}{4}$ de ligne, étant ici de $592\frac{1}{4} - 462\frac{1}{4} = 130$, le résultat $\frac{130}{592\frac{1}{4}}$ ou $\frac{65}{296}$, ne s'éloigne pas beaucoup de $\frac{3}{14}$, à quoi l'on doit réduire les $\frac{2}{7}$ donnés par M. Bouguer pour une ligne d'épaisseur, parce que mes verres n'avoient que $\frac{3}{4}$ de ligne, car $3 : 14 :: 65 : 303\frac{1}{3}$, terme qui ne diffère pas beaucoup de 296.

Mais avec du verre communément appelé *verre de Bohême*, j'ai trouvé par les mêmes essais, que la lumière ne perdoit qu'un huitième en traversant une épaisseur d'une ligne, & qu'elle diminuoit dans la progression suivante.

Épaisseurs....	1;	2,	3,	4,	5,	6,	n .
Diminutions..	$\frac{1}{8}$.	$\frac{7}{64}$.	$\frac{49}{512}$.	$\frac{343}{4096}$.	$\frac{2401}{32768}$.	$\frac{16807}{262144}$.	
ou	$\frac{7}{8^1}$.	$\frac{7}{8^2}$.	$\frac{7}{8^3}$.	$\frac{7}{8^4}$.	$\frac{7}{8^5}$.	$\frac{7}{8^6}$ $\frac{7}{8^n}$.

472 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

Prenant la somme de ces termes, on aura le total de la diminution de la lumière à travers une épaisseur de verre d'un nombre donné de lignes; par exemple, la somme des six premiers termes est $\frac{144495}{262164}$. Donc la lumière ne diminue que d'un peu plus de moitié en traversant une épaisseur de six lignes de verre de Bohème, & elle en perdrait encore moins, si au lieu de trois morceaux de deux lignes appliqués l'un sur l'autre, elle n'avoit à traverser qu'un seul morceau de six lignes d'épaisseur.

Avec le verre que j'ai fait fondre en masse épaisse, j'ai vu que la lumière ne perdoit pas plus à travers 4 pouces $\frac{1}{2}$ d'épaisseur de ce verre, qu'à travers une glace de Saint-Gobin de 2 lignes $\frac{1}{2}$ d'épaisseur; il me semble donc qu'on pourroit en conclure que la transparence de ce verre étant à celle de cette glace, comme 4 pouces $\frac{1}{2}$ sont à 2 lignes $\frac{1}{2}$, ou 54 à 2 $\frac{1}{2}$, c'est-à-dire, plus de vingt-une fois plus grande, on pourroit faire de très-bonnes petites lunettes massives de 5 ou 6 pouces de longueur avec ce verre.

Mais pour des lunettes longues, on ne peut employer que de l'eau, & encore est-il à craindre que le même inconvénient ne subsiste, car quelle sera l'opacité qui ré-

de mer, font diminuer la lumière dans le rapport de 14 à 5 ; ou, ce qui revient à peu-près au même, supposons que dix pieds d'épaisseur d'eau diminuent la lumière dans le rapport de 3 à 1 ; alors vingt pieds d'épaisseur d'eau la diminueront dans le rapport de 9 à 1 ; trente pieds la diminueront dans celui de 27 à 1, &c. Il paroît donc qu'on ne pourroit se servir de ces longues lunettes pleines d'eau que pour observer le Soleil, & que les autres astres n'auroient pas assez de lumière pour qu'il fût possible de les apercevoir à travers une épaisseur de 20 à 30 pieds de liqueur intermédiaire.

Cependant si l'on fait attention qu'en ne donnant qu'un pouce ou un pouce & demi d'ouverture à un objectif de 30 pieds, on ne laisse pas d'apercevoir très-nettement les planètes dans les lunettes ordinaires de cette longueur, on doit penser qu'en donnant un plus grand diamètre à l'objectif, on augmenteroit la quantité de lumière dans la raison du carré de ce diamètre, & par conséquent si un pouce d'ouverture suffit pour voir distinctement un astre dans une lunette ordinaire, $\sqrt{3}$ pouces d'ouverture, c'est-à-dire 21 lignes environ de diamètre suffiront pour qu'on le voie aussi distinctement à travers une épaisseur de dix pieds d'eau ; & qu'avec un verre de 3 pouces de diamètre, on le verroit également à travers une épaisseur de 20 pieds d'eau ; qu'avec un verre de $\sqrt{27}$ ou 5 pouces $\frac{1}{4}$ de diamètre, on le verroit à travers une épaisseur de 30 pieds, & qu'il ne faudroit qu'un verre de 9 pouces de diamètre pour une lunette remplie de 40


474 *INTRODUCTION À L'HISTOIRE*

pieds d'eau , & un verre de 27 pouces pour une lunette de 60 pieds.

Il semble donc qu'on pourroit , avec espérance de réussir , faire construire une lunette sur ces principes , car en augmentant le diamètre de l'objectif , on regagne en partie la lumière que l'on perd par le défaut de transparence de la liqueur.

On ne doit pas craindre que les objectifs , quelque grands qu'ils soient , fassent une trop grande partie de la sphère sur laquelle ils seront travaillés , & que par cette raison les rayons de la lumière ne puissent se réunir exactement ; car en supposant même ces objectifs sept ou huit fois plus grands que je ne les ai déterminés , ils ne feroient pas encore à beaucoup près une assez grande partie de leur sphère pour ne pas réunir les rayons avec exactitude.

Mais ce qui ne me paroît pas douteux , c'est qu'une lunette construite de cette façon , seroit très-utile pour observer le Soleil ; car en la supposant même longue de cent pieds , la lumière de cet astre ne feroit encore que trop forte après avoir traversé cette épaisseur d'eau , & on observeroit à loisir & aisément la surface de cet astre



oculaire ait au moins dix pouces de diamètre, parce que le Soleil occupant plus d'un demi-degré céleste, l'image formée par l'objectif à son foyer à 100 pieds, aura au moins cette longueur de dix pouces, & que pour la réunir toute entière, il faudra un oculaire de cette largeur auquel on ne donneroit que vingt pouces de foyer pour le rendre aussi fort qu'il se pourroit. Il faudroit aussi que l'objectif, ainsi que l'oculaire, eût dix pouces de diamètre, afin que l'image de l'astre & l'image de l'ouverture de la lunette se trouvassent d'égale grandeur au foyer.

Quand même cette lunette que je propose ne serviroit qu'à observer exactement le Soleil, ce seroit déjà beaucoup; il seroit, par exemple, fort curieux de pouvoir reconnoître s'il y a dans cet astre des parties plus ou moins lumineuses que d'autres, s'il y a sur sa surface des inégalités, & de quelle espèce elles seroient, si les taches flottent sur sa surface (*k*), ou si elles y sont toutes constamment attachées, &c. La vivacité de sa lumière nous empêche

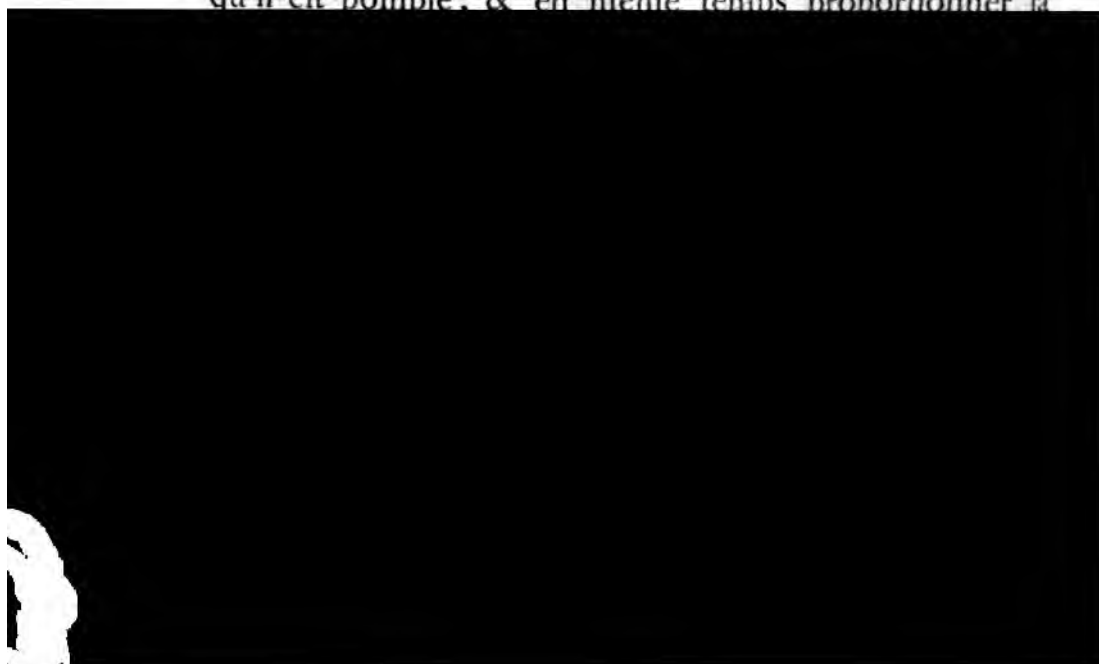
(*k*) M. de la Lande m'a fait sur ceci la remarque qui suit: « Il est » constant, dit-il, qu'il n'y a sur » le Soleil que des taches qui » changent de forme & disparaissent entièrement, mais qui ne » changent point de place, si ce » n'est par la rotation du Soleil; » sa surface est très-unie & homogène. » Ce savant Astronome pouvoit même ajouter que ce n'est

que par le moyen de ces taches, toujours supposées fixes, qu'on a déterminé le temps de la révolution du Soleil sur son axe: mais ce point d'Astronomie physique ne me paroît pas encore absolument démontré; car ces taches qui toutes changent de figure, pourroient bien aussi quelquefois changer de lieu.

476 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

de l'observer à l'œil simple, & la différente réfrangibilité de ses rayons rend son image confuse lorsqu'on la reçoit au foyer d'un objectif sur un carton, aussi la surface du Soleil nous est-elle moins connue que celle des autres planètes. Cette différente réfrangibilité des rayons ne seroit pas à beaucoup près entièrement corrigée dans cette longue lunette remplie d'eau: mais si cette liqueur pouvoit, par l'addition des sels, être rendue aussi dense que le verre, ce seroit alors la même chose que s'il n'y avoit qu'un seul verre à traverser, & il me semble qu'il y auroit plus d'avantage à se servir de ces lunettes remplies d'eau, que de lunettes ordinaires avec des verres enfumés.

Quoi qu'il en soit, il est certain qu'il faut pour observer le Soleil une lunette bien différente de celles dont on doit se servir pour les autres astres, & il est encore très-certain qu'il faut pour chaque planète une lunette particulière, & proportionnée à leur intensité de lumière, c'est-à-dire, à la quantité réelle de lumière dont elles nous paroissent éclairées. Dans toutes les lunettes il faudroit donc l'objectif aussi grand, & l'oculaire aussi fort qu'il est possible, & en même temps proportionner la

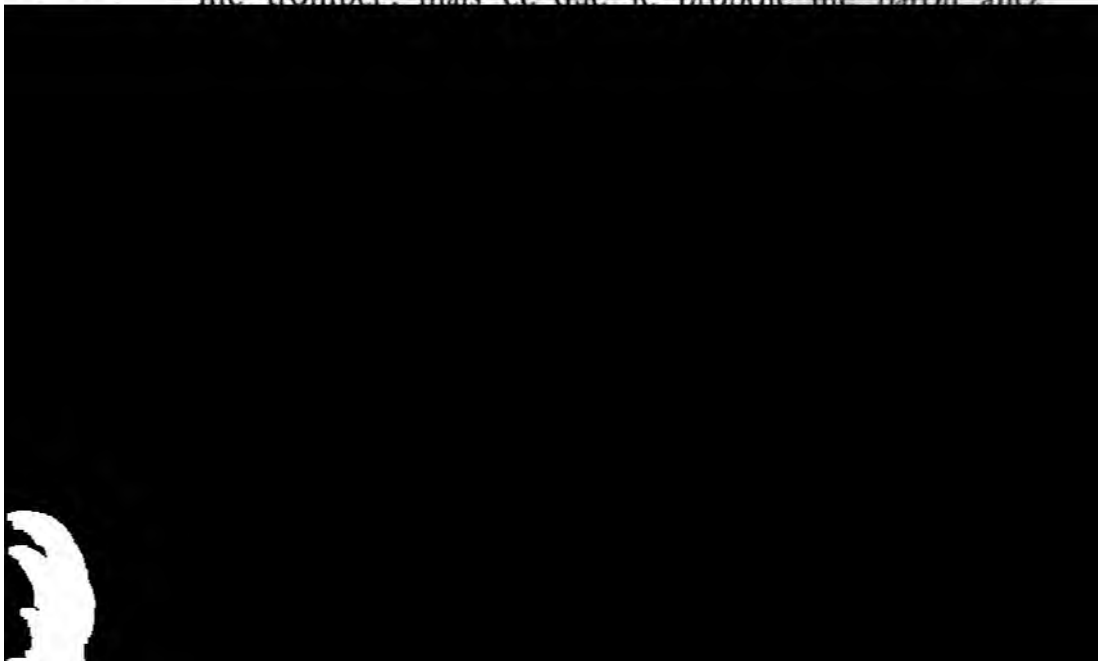


agrandit son image on la rend sombre, à peu-près dans la proportion du quarré de son diamètre ; Saturne ne peut donc sans devenir obscur être observé avec une lunette aussi forte que Vénus. Si l'intensité de lumière de celle-ci permet de la grossir cent ou deux cents fois avant de devenir sombre, l'autre ne souffrira peut-être pas la moitié ou le tiers de cette augmentation sans devenir tout-à-fait obscure. Il s'agit donc de faire une lunette pour chaque planète proportionnée à leur intensité de lumière, & pour le faire avec plus d'avantage il me semble qu'il n'y faut employer qu'un objectif d'autant plus grand, & d'un foyer d'autant moins long que la planète a moins de lumière. Pourquoi jusqu'à ce jour n'a-t-on pas fait des objectifs de deux & trois pieds de diamètre ! l'aberration des rayons causée par la sphéricité des verres en est la seule cause, elle produit une confusion qui est comme le quarré du diamètre de l'ouverture (1), & c'est par cette raison que les verres sphériques qui sont très-bons avec une petite ouverture ne valent plus rien quand on l'augmente ; on a plus de lumière, mais moins de distinction & de netteté. Néanmoins les verres sphériques larges sont très-bons pour faire des lunettes de nuit ; les Anglois ont construit des lunettes de cette espèce, & ils s'en servent avec grand avantage pour voir de fort loin les vaisseaux dans une nuit obscure. Mais maintenant que l'on fait corriger en grande partie les effets de la différente

(1) Smith's Optick. Boock. 2, cap. VII, art. 346.

478 *INTRODUCTION À L'HISTOIRE*

réfrangibilité des rayons, il me semble qu'il faudroit s'attacher à faire des verres elliptiques ou hyperboliques qui ne produiroient pas cette aberration causée par la sphéricité, & qui par conséquent pourroient être trois ou quatre fois plus larges que les verres sphériques. Il n'y a que ce moyen d'augmenter à nos yeux la quantité de lumière que nous envoient les planètes, car nous ne pouvons pas porter sur les planètes une lumière additionnelle comme nous le faisons sur les objets que nous observons au microscope, mais il faut au moins employer le plus avantageusement qu'il est possible, la quantité de lumière dont elles sont éclairées, en la recevant sur une surface aussi grande qu'il se pourra. Cette lunette hyperbolique qui ne seroit composée que d'un seul grand verre objectif, & d'un oculaire proportionné, exigeroit une matière de la plus grande transparence. On réuniroit par ce moyen tous les avantages possibles, c'est-à-dire, ceux des lunettes achromatiques à celui des lunettes elliptiques ou hyperboliques, & l'on mettroit à profit toute la quantité de lumière que chaque planète réfléchit à nos yeux. Je puis me tromper, mais ce que je propose me paroît assez



vaisseaux en pleine mer. Le passage le plus positif qui me soit tombé sous les yeux est celui que je vais rapporter : *Alexandria in Pharò verò erat speculum e ferro sinico. Per quod a longè videbantur naves Græcorum advenientes ; sed paulò postquam Islamismus invaluit , scilicet tempore Califatûs Walid-fil : Abdi-l-melec , Christiani , fraude adhibitâ illud deleverunt. Abu-l-feda , &c. Descriptio Ægypti.*

J'ai pensé 1.^o que ce miroir par lequel on voyoit de loin les vaisseaux arriver , n'étoit pas impossible ; 2.^o que même sans miroir ni lunette , on pourroit par de certaines dispositions obtenir le même effet , & voir depuis le port les vaisseaux peut-être d'aussi loin que la courbure de la Terre le permet. Nous avons dit que les personnes qui ont bonne vue , aperçoivent les objets éclairés par le Soleil à plus de trois mille quatre cents fois leur diamètre , & en même temps nous avons remarqué que la lumière intermédiaire nuisoit si fort à celle des objets éloignés , qu'on apercevoit la nuit un objet lumineux de dix , vingt & peut-être cent fois plus de distance qu'on ne le voit pendant le jour. Nous savons que du fond d'un puits très-profond l'on voit les étoiles en plein jour (*m*) , pourquoi donc ne verroit-on pas de même les vaisseaux éclairés des rayons du Soleil , en se mettant au fond d'une longue galerie fort obscure , & située sur le bord de la mer , de manière qu'elle ne recevrait aucune lumière que celle de la mer

(*m*) Aristote est je crois le premier qui ait fait mention de cette observation , & j'en ai cité le

passage à l'article du *Sens de la Vue* , tome III de cette *Histoire Naturelle*.

lointaine & des vaisseaux qui pourroient s'y trouver; cette galerie n'est qu'un puits horizontal qui feroit le même effet pour la vue des vaisseaux, que le puits vertical pour la vue des étoiles, & cela me paroît si simple, que je suis étonné qu'on n'y ait pas songé. Il me semble qu'en prenant, pour faire l'observation, les heures du jour où le Soleil seroit derrière la galerie, c'est-à-dire le temps où les vaisseaux seroient bien éclairés, on les verroit du fond de cette galerie obscure, dix fois au moins mieux qu'on ne peut les voir en pleine lumière. Or, comme nous l'avons dit, on distingue aisément un homme ou un cheval à une lieue de distance lorsqu'ils sont éclairés des rayons du Soleil; & en supprimant la lumière intermédiaire qui nous environne & offusque nos yeux, nous les verrions au moins dix fois plus loin, c'est-à-dire, à dix lieues: donc on verroit les vaisseaux qui sont beaucoup plus gros, d'aussi loin que la courbure de la Terre le permettroit *(n)*, sans autre instrument que nos yeux.

Mais un miroir concave d'un assez grand diamètre, &

(n) La courbure de la Terre pour un degré ou 25 lieues de 2283 toises, est de 2988 pieds; elle croît comme le carré des distances, ainsi pour 5 lieues elle est vingt-cinq fois moindre, c'est-à-dire, d'environ 120 pieds. Un vaisseau qui a plus de 120 pieds de mâture, peut donc être vu de

cinq lieues étant même au niveau de la mer; mais si l'on s'élevoit de 120 pieds au-dessus du niveau de la mer, on verroit de cinq lieues le corps entier du vaisseau jusqu'à la ligne de l'eau, & en s'élevant encore davantage, on pourroit apercevoir le haut des mâts de plus de dix lieues.

d'un

d'un foyer quelconque, placé au fond d'un long tuyau noirci, feroit, pendant le jour, à peu-près le même effet que nos grands objectifs de même diamètre & de même foyer feroient pendant la nuit, & c'étoit probablement un de ces miroirs concaves d'acier poli (*e ferro sinico*) qu'on avoit établi au port d'Alexandrie (*o*), pour voir de loin arriver les vaisseaux Grecs. Au reste, si ce miroir d'acier ou de fer poli a réellement existé, comme il y a toute apparence, on ne peut refuser aux Anciens la gloire de la première invention des télescopes, car ce miroir de métal poli ne pouvoit avoir d'effet qu'autant que la lumière réfléchie par sa surface, étoit recueillie par un autre miroir concave placé à son foyer, & c'est en cela que consiste l'essence du télescope & la facilité de sa construction. Néanmoins cela n'ôte rien à la gloire du grand Newton, qui, le premier, a ressuscité cette invention entièrement oubliée. Il paroît même que ce sont les belles découvertes sur la différente réfrangibilité des rayons de la lumière qui l'ont conduit à celle du télescope. Comme les rayons de la lumière sont par leur nature différemment réfrangibles, il étoit fondé à croire qu'il n'y avoit nul moyen de corriger cet effet; ou s'il a entrevu ces moyens, il les a jugés si difficiles, qu'il a mieux aimé tourner ses vues d'un autre côté, & produire par le moyen de la

(*o*) De temps immémorial les Chinois & sur-tout les Japonais, savent travailler & polir l'acier en grand & en petit volume, & c'est

ce qui m'a fait penser qu'on doit interpréter *e ferro sinico* par acier poli.

482 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

réflexion des rayons, les grands effets qu'il ne pouvoit obtenir par leur réfraction. Il a donc fait construire son télescope, dont l'effet est réellement bien supérieur à celui des lunettes ordinaires, mais les lunettes achromatiques inventées de nos jours sont aussi supérieures au télescope qu'il l'est aux lunettes ordinaires. Le meilleur télescope est toujours sombre en comparaison de la lunette achromatique, & cette obscurité dans les télescopes ne vient pas seulement du défaut de poli ou de la couleur du métal des miroirs, mais de la nature même de la lumière, dont les rayons différemment réfrangibles, sont aussi différemment réfléchibles, quoiqu'en degrés beaucoup moins inégaux. Il reste donc pour perfectionner les télescopes, autant qu'ils peuvent l'être, à trouver le moyen de compenser cette différente réfléchibilité, comme l'on a trouvé celui de compenser la différente réfrangibilité.

Après tout ce qui vient d'être dit, je crois qu'on sentira bien que l'on peut faire une très-bonne lunette de jour, sans employer ni verres ni miroirs, & simplement en supprimant la lumière environnante, au moyen d'un tuyau de 150 ou 200 pieds de long, & en se plaçant dans un lieu obscur où aboutiroit l'une des extrémités de ce tuyau; plus la lumière du jour seroit vive, plus seroit grand l'effet de cette lunette si simple & si facile à exécuter. Je suis persuadé qu'on verroit distinctement à quinze & peut-être vingt lieues les bâtimens & les arbres sur le haut des montagnes. La seule différence qu'il y ait entre ce long tuyau & la galerie obscure que j'ai proposée, c'est

que le *champ*, c'est-à-dire, l'espace vu seroit bien plus petit, & précisément dans la raison du quarré de l'ouverture du tuyau à celle de la galerie.

ARTICLE TROISIÈME.

*INVENTION d'autres Miroirs pour brûler
à de moindres distances.*

I.

MIROIRS d'une seule pièce à foyer mobile.

J'AI remarqué que le verre fait ressort, & qu'il peut plier jusqu'à un certain point; & comme pour brûler à des distances un peu grandes, il ne faut qu'une légère courbure, & que toute courbure régulière y est à peu-près également convenable; j'ai imaginé de prendre des glaces de miroir ordinaire d'un pied & demi, de deux pieds & trois pieds de diamètre, de les faire arrondir, & de les soutenir sur un cercle de fer bien égal & bien tourné, après avoir fait dans le centre de la glace un trou de deux ou trois lignes de diamètre pour y passer une vis (*p*), dont les pas sont très-fins, & qui entre dans un petit écrou posé de l'autre côté de la glace. En serrant cette vis, j'ai courbé assez les glaces de trois pieds, pour brûler depuis 50 pieds jusqu'à 30, & les glaces de 18 pouces ont brûlé à 25 pieds; mais ayant répété plusieurs fois ces expériences, j'ai cassé les glaces de trois pieds &

(p) Voyez les planches X, XI & XII.

de deux pieds, & il ne m'en reste qu'une de 18 pouces que j'ai gardée pour modèle de ce miroir (q).

Ce qui fait casser ces glaces si aisément, c'est le trou qui est au milieu; elles se courberoient beaucoup plus sans rompre, s'il n'y avoit point de solution de continuité, & qu'on pût les presser également sur toute la surface: cela m'a conduit à imaginer de les faire courber par le poids même de l'atmosphère; & pour cela il ne faut que mettre une glace circulaire sur une espèce de tambour de fer ou de cuivre, & ajouter à ce tambour une pompe pour en tirer de l'air; on fera de cette manière courber la glace plus ou moins, & par conséquent elle brûlera à de plus & moins grandes distances.

Il y auroit encore un autre moyen; ce seroit d'ôter l'étamage dans le centre de la glace, de la largeur de 9 ou 10 lignes, façonner avec une molette cette partie du centre en portion de sphère, comme un verre convexe, d'un pouce de foyer, mettre dans le tambour une petite mèche soufrée; il arriveroit que quand on présenteroit ce miroir au Soleil, les rayons transmis à travers cette partie du centre de la glace & réunis au foyer d'un pouce, allumeroient la mèche soufrée dans le tambour; cette mèche

(q) Ces glaces de 3 pieds ont mis le feu à des matières légères jusqu'à 50 pieds de distance, & alors elles n'avoient plié que d'une ligne $\frac{1}{8}$; pour brûler à 40 pieds, il

falloit les faire plier de 2 lignes; pour brûler à 30 pieds, de deux lignes $\frac{3}{4}$, & c'est en voulant les faire brûler à 20 pieds qu'elles se sont cassées.

en brûlant absorberoit de l'air, & par conséquent le poids de l'atmosphère feroit plier la glace plus ou moins, selon que la mèche soufrée brûleroit plus ou moins de temps. Ce miroir feroit fort singulier, parce qu'il se courberoit de lui-même à l'aspect du Soleil sans qu'il fût nécessaire d'y toucher; mais l'usage n'en feroit pas facile, & c'est pour cette raison que je ne l'ai pas fait exécuter, la seconde manière étant préférable à tous égards.

Ces miroirs d'une seule pièce à foyer mobile peuvent servir à mesurer plus exactement, que par aucun autre moyen, la différence des effets de la chaleur du Soleil reçue dans des foyers plus ou moins grands. Nous avons vu que les grands foyers font toujours proportionnellement beaucoup plus d'effet que les petits, quoique l'intensité de chaleur soit égale dans les uns & les autres; on auroit ici, en contractant successivement les foyers, toujours une égale quantité de lumière ou de chaleur, mais dans des espaces successivement plus petits; & au moyen de cette quantité constante, on pourroit déterminer par l'expérience le *minimum* de l'espace du foyer, c'est-à-dire, l'étendue nécessaire, pour qu'avec la même quantité de lumière on eût le plus grand effet, cela nous conduiroit en même temps à une estimation plus précise de la déperdition de la chaleur dans les différentes substances, sous un même volume ou dans une égale étendue.

A cet usage près, il m'a paru que ces miroirs d'une seule pièce à foyer mobile étoient plus curieux qu'utiles; celui qui agit seul & se courbe à l'aspect du Soleil, est

alliez ingénieusement conçu pour avoir place dans un cabinet de Physique.

I I.

MIROIRS d'une seule pièce pour brûler très-vivement à des distances médiocres & à de petites distances.

J'AI cherché les moyens de courber régulièrement de grandes glaces, & après avoir fait construire deux fourneaux différens qui n'ont pas réussi, je suis parvenu à en faire un troisième (r), dans lequel j'ai courbé très-régulièrement des glaces circulaires de trois, quatre & quatre pieds & demi de diamètre, j'en ai même fait courber deux de 56 pouces, mais quelque précaution qu'on ait prise pour laisser refroidir lentement ces grandes glaces de 56 & 54 pouces de diamètre, & pour les manier doucement, elles se sont cassées en les appliquant sur les moules sphériques que j'avois fait construire pour leur donner la forme régulière & le poli nécessaire; la même chose est arrivée à trois autres glaces de 48 & 50 pouces de diamètre, & je n'en ai conservé qu'une seule de 46 pouces

coup de l'air, mais encore par ses impressions ultérieures. J'ai vu plusieurs de mes glaces courbées se fendre toutes seules au bout de trois, quatre & cinq mois, quoiqu'elles eussent résisté aux premières impressions de l'air, & qu'on les eût placées sur des moules de plâtre bien séché, sur lesquels la surface concave de ces glaces portoit également par-tout; mais ce qui m'en a fait perdre un grand nombre, c'est le travail qu'il falloit faire pour leur donner une forme régulière. Ces glaces que j'ai achetées toutes polies à la manufacture du faubourg Saint-Antoine, quoique choisies parmi les plus épaisses, n'avoient que cinq lignes d'épaisseur; en les courbant, le feu leur faisoit perdre en partie leur poli. Leur épaisseur d'ailleurs n'étoit pas bien égale par-tout, & néanmoins il étoit nécessaire pour l'objet auquel je les destinois, de rendre les deux surfaces concave & convexe parfaitement concentriques, & par conséquent de les travailler avec des molettes convexes dans des moules creux, & des molettes concaves sur des moules convexes. De vingt-quatre glaces que j'avois courbées, & dont j'en avois livré quinze à feu M. Passé-mant, pour les faire travailler par ses ouvriers, je n'en ai conservé que trois; toutes les autres, dont les moindres avoient au moins trois pieds de diamètre, se sont cassées, soit avant d'être travaillées, soit après. De ces trois glaces que j'ai sauvées, l'une a 46 pouces de diamètre, & les deux autres 37 pouces, elles étoient bien travaillées, leurs surfaces bien concentriques, & par conséquent l'épaisseur bien égale, il ne s'agissoit plus que de les étamer sur leur

488 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

surface convexe, & je fis pour cela plusieurs essais & un assez grand nombre d'expériences qui ne me réussirent point. M. de Bernières, beaucoup plus habile que moi dans cet art de l'étamage, vint à mon secours, & me rendit en effet deux de mes glaces étamées; j'eus l'honneur d'en présenter au Roi la plus grande, c'est-à-dire, celle de 46 pouces, & de faire devant Sa Majesté les expériences de la force de ce miroir ardent qui fond aisément tous les métaux; on l'a déposé au château de la Muette, dans un cabinet qui est sous la direction du Père Noël; c'est certainement le plus fort miroir ardent qu'il y ait en Europe (*f*). J'ai déposé au Jardin du Roi, dans le Cabinet d'Histoire Naturelle, la glace de 37 pouces de diamètre, dont le foyer est beaucoup plus court que celui du miroir de 46 pouces. Je n'ai pas encore eu le temps d'essayer la force de ce second miroir que je crois aussi très-bon. Je fis dans le temps quelques expériences au château de la Muette, sur la lumière de la Lune, reçue par le miroir de 46 pouces, & réfléchie sur un thermomètre très-sensible, je crus d'abord m'apercevoir de quelque mouvement, mais cet effet ne se soutint pas, & depuis je n'ai pas eu occasion de répéter l'expérience. Je ne fais même si l'on obtiendrait un degré de chaleur sensible en réunissant les foyers de plusieurs miroirs, &

(*f*) On m'a dit que l'étamage de ce miroir, qui a été fait il y a plus de vingt ans, s'étoit gâté, il faudroit le remettre entre les mains

de M. de Bernières, qui seul a le secret de cet étamage, pour le bien réparer.

les faisant tomber ensemble sur un thermomètre aplati & noirci ; car il se peut que la Lune nous envoie du froid plutôt que du chaud ; comme nous l'expliquerons ailleurs. Du reste ces miroirs sont supérieurs à tous les miroirs de réflexion dont on avoit connoissance : ils servent aussi à voir en grand les petits tableaux , & à en distinguer toutes les beautés & tous les défauts ; & si on en fait étamer de pareils dans leur concavité , ce qui seroit bien plus aisé que sur la convexité, ils serviroient à voir les plafonds & autres peintures qui sont trop grandes & trop perpendiculaires sur la tête , pour pouvoir être regardées aisément.

Mais ces miroirs ont l'inconvénient commun à tous les miroirs de ce genre, qui est de brûler en haut, ce qui fait qu'on ne peut travailler de suite à leur foyer, & qu'ils deviennent presque inutiles pour toutes les expériences qui demandent une longue action du feu, & des opérations suivies. Néanmoins en recevant d'abord les rayons du Soleil sur une glace plane de quatre pieds & demi de hauteur & d'autant de largeur qui les réfléchit contre ces miroirs concaves , ils sont assez puissans pour que cette perte, qui est de la moitié de la chaleur, ne les empêche pas de brûler très - vivement à leur foyer, qui par ce moyen se trouve en bas comme celui des miroirs de réfraction , & auquel par conséquent on pourroit travailler de suite & avec une égale facilité. Seulement il seroit nécessaire que la glace plane & le miroir concave, fussent tous deux montés parallèlement sur un même support, où ils pourroient recevoir également les mêmes

mouvemens de direction & d'inclinaison, soit horizontalement, soit verticalement. L'effet que le miroir de 46 pouces de diamètre feroit en bas, n'étant que de moitié de celui qu'il produit en haut, c'est comme si la surface de ce miroir étoit réduite de moitié, c'est-à-dire, comme s'il n'avoit qu'un peu plus de 32 pouces de diamètre au lieu de 46, & cette dimension de 32 pouces de diamètre pour un foyer de 6 pieds, ne laisse pas de donner une chaleur plus grande que celle des lentilles de Tschirnaüs ou du sieur Segard, dont je me suis autrefois servi, & qui sont les meilleures que l'on connoisse.

Enfin par la réunion de ces deux miroirs, on auroit aux rayons du Soleil une chaleur immense à leur foyer commun, sur-tout en le recevant en haut, qui ne seroit diminuée que de moitié en le recevant en bas, & qui par conséquent seroit beaucoup plus grande qu'aucune autre chaleur connue, & pourroit produire des effets dont nous n'avons aucune idée.

III.

LENTILLES ou MIROIRS À L'EAU.

AU moyen des glaces courbées & travaillées régulièrement dans leur concavité & sur leur convexité, on peut faire un miroir réfringent, en joignant par opposition deux de ces glaces, & en remplissant d'eau tout l'espace qu'elles contiennent.

Dans cette vue, j'ai fait courber deux glaces de 37

pouces de diamètre, & les ai fait user de 8 ou 9 lignes sur les bords pour les bien joindre. Par ce moyen l'on n'aura pas besoin de mastic pour empêcher l'eau de fuir.

Au zénith du miroir il faut pratiquer un petit goulot (1), par lequel on en remplira la capacité avec un entonnoir; & comme les vapeurs de l'eau échauffée par le Soleil, pourroient faire casser les glaces, on laissera ce goulot ouvert pour laisser échapper les vapeurs; & afin de tenir le miroir toujours absolument plein d'eau, on ajustera dans ce goulot une petite bouteille pleine d'eau, & cette bouteille finira elle-même en haut par un goulot étroit, afin que dans les différentes inclinaisons du miroir, l'eau qu'elle contiendra ne puisse pas se répandre en trop grande quantité.

Cette lentille composée de deux glaces de 37 pouces, chacune de deux pieds & demi de foyer, brûleroit à cinq pieds, si elle étoit de verre; mais l'eau ayant une moindre réfraction que le verre, le foyer sera plus éloigné; il ne laissera pas néanmoins de brûler vivement: j'ai supputé qu'à la distance de 5 pieds $\frac{1}{2}$, cette lentille à l'eau produiroit au moins deux fois autant de chaleur que la lentille du Palais-royal, qui est de verre solide, & dont le foyer est à douze pieds.

J'avois conservé une assez forte épaisseur aux glaces, afin que le poids de l'eau qu'elles devoient renfermer ne

(1) Voyez la planche XII.

pût en altérer la courbure : on pourroit essayer de rendre l'eau plus réfringente , en y faisant fondre des sels ; comme l'eau peut successivement fondre plusieurs sels , & s'en charger en plus grande quantité qu'elle ne se chargeroit d'un seul sel , il faudroit en fondre de plusieurs espèces , & on rendroit par ce moyen la réfraction de l'eau plus approchante de celle du verre.

Tel étoit mon projet ; mais après avoir travaillé & ajusté ces glaces de 37 pouces , celle du dessous s'est cassée dès la première expérience , & comme il ne m'en restoit qu'une , j'en ai fait le miroir concave de 37 pouces dont j'ai parlé dans l'article précédent.

Ces loupes composées de deux glaces sphériquement courbées & remplies d'eau , brûleront en bas , & produiront de plus grands effets que les loupes de verre massif , parce que l'eau laisse passer plus aisément la lumière que le verre le plus transparent ; mais l'exécution ne laisse pas d'en être difficile , & demande des attentions infinies. L'expérience m'a fait connoître qu'il falloit des glaces épaisses de neuf ou huit lignes au moins , c'est-à-dire , des glaces faites exprès , car on n'en coule point aux manufactures d'aussi épaisses à beaucoup près , toutes celles qui sont dans le commerce n'ont qu'environ moitié de cette épaisseur ; il faut ensuite courber ces glaces dans un fourneau pareil à celui dont j'ai donné la figure , *pl. 1 & suivantes* ; avoir attention de bien sécher le fourneau , de ne pas presser le feu & d'employer au moins trente heures

à l'opération. La glace se ramollira & pliera par son poids sans se dissoudre, & s'affaîssera sur le moule concave qui lui donnera sa forme : on la laissera recuire & refroidir par degrés dans ce fourneau qu'on aura soin de boucher au moment qu'on aura vu la glace bien affaîssée par-tout également. Deux jours après, lorsque le fourneau aura perdu toute sa chaleur, on en tirera la glace qui ne sera que légèrement dépolie, on examinera avec un grand compas courbe, si son épaisseur est à peu-près égale par-tout, & si cela n'étoit pas, & qu'il y eût dans de certaines parties de la glace une inégalité sensible, on commencera par l'atténuer avec une molette de même sphère que la courbure de la glace. On continuera de travailler de même les deux surfaces concave & convexe, qu'il faut rendre parfaitement concentriques, en sorte que la glace ait par-tout exactement la même épaisseur. Et pour parvenir à cette précision, qui est absolument nécessaire, il faudra faire courber de plus petites glaces de deux ou trois pieds de diamètre, en observant de faire ces petits moules sur un rayon de quatre ou cinq lignes plus long que ceux du foyer de la grande glace ; par ce moyen on aura des glaces courbes dont on se servira au lieu de molettes pour travailler les deux surfaces concave & convexe, ce qui avancera beaucoup le travail ; car ces petites glaces en frottant contre la grande l'useront, & s'useront également ; & comme leur courbure est plus forte de 4 lignes, c'est-à-dire, de moitié de l'épaisseur de la grande glace, le travail

de ces petites glaces, tant au dedans qu'au dehors, rendra concentriques les deux surfaces de la grande glace aussi précisément qu'il est possible. C'est-là le point le plus difficile, & j'ai souvent vu que pour l'obtenir on étoit obligé d'user la glace de plus d'une ligne & demie sur chaque surface, ce qui la rendoit trop mince, & dès-lors inutile, du moins pour notre objet. Ma glace de 37 pouces que le poids de l'eau joint à la chaleur du Soleil a fait casser, avoit néanmoins, toute travaillée, plus de 3 lignes & demie d'épaisseur, & c'est pour cela que je recommande de les tenir encore plus épaisses.

J'ai observé que ces glaces courbées sont plus cassantes que les glaces ordinaires ; la seconde fusion ou demi-fusion que le verre éprouve pour se courber, est peut-être la cause de cet effet, d'autant que pour prendre la forme sphérique, il est nécessaire qu'il s'étende inégalement dans chacune de ses parties, & que leur adhérence entr'elles change dans des proportions inégales, & même différentes pour chaque point de la courbe, relativement au plan horizontal de la glace qui s'abaisse successivement pour prendre la courbure sphérique.

En général le verre a du ressort & peut plier sans se casser, d'environ un pouce par pied, sur-tout quand il est mince ; je l'ai même éprouvé sur des glaces de deux & trois lignes d'épaisseur & de cinq pieds de hauteur ; on peut les faire plier de plus de 4 pouces sans les rompre, sur-tout en ne les comprimant qu'en un sens ; mais si

on les courbe en deux sens à la fois, comme pour produire une surface sphérique, elles cassent à moins d'un demi-pouce par pied sous cette double flexion; la glace inférieure de ces lentilles à l'eau, obéissant donc à la pression causée par le poids de l'eau, elle cassera ou prendra une plus forte courbure, à moins qu'elle ne soit fort épaisse, ou qu'elle ne soit soutenue par une croix de fer, ce qui fait ombre au foyer & rend désagréable l'aspect de ce miroir. D'ailleurs le foyer de ces lentilles à l'eau n'est jamais franc, ni bien terminé, ni réduit à sa plus petite étendue; les différentes réfractions que souffre la lumière en passant du verre dans l'eau, & de l'eau dans le verre, causent une aberration des rayons beaucoup plus grande qu'elle ne l'est par une réfraction simple dans les loupes de verre massif; tous ces inconvéniens m'ont fait tourner mes vues sur les moyens de perfectionner les lentilles de verre, & je crois avoir enfin trouvé tout ce qu'on peut faire de mieux en ce genre, comme je l'expliquerai dans les paragraphes suivans.

Avant de quitter les lentilles à l'eau, je crois devoir encore proposer un moyen de construction nouvelle qui seroit sujette à moins d'inconvéniens, & dont l'exécution seroit assez facile. Au lieu de courber, travailler & polir de grandes glaces de quatre ou cinq pieds de diamètre, il ne faudroit que des petits morceaux quarrés de deux pouces, qui ne coûteroient presque rien, & les placer dans un châssis de fer traversé de verges minces de ce

même métal, & ajustées comme les vitres en plomb ; ce châssis & ces verges de fer auxquelles on donneroit la courbure sphérique, & quatre pieds de diamètre contiendroient chacun trois cents quarante-six de ces petits morceaux de 2 pouces, & en laissant quarante-six pour l'équivalent de l'espace que prendroient les verges de fer, il y auroit toujours trois cents disques du Soleil qui coïncideroient au même foyer que je suppose à dix pieds : chaque morceau laisseroit passer un disque de 2 pouces de diamètre, auquel ajoutant la lumière des parties du quarré circonscrit à ce cercle de 2 pouces de diamètre, le foyer n'auroit à dix pieds que 2 pouces $\frac{1}{2}$ ou 2 pouces $\frac{3}{4}$ si la monture de ces petites glaces étoit régulièrement exécutée. Or, en diminuant la perte que souffre la lumière en passant à travers l'eau & les doubles verres qui la contiennent, & qui feroit ici à peu-près de moitié, on auroit encore au foyer de ce miroir tout composé de facettes planes une chaleur cent cinquante fois plus grande que celle du Soleil. Cette construction ne seroit pas chère, & je n'y vois d'autre inconvénient que la fuite de l'eau qui pourroit percer par les joints des verges de fer qui soutiendroient les petits trapèzes de verre ; il faudroit prévenir cet inconvénient en pratiquant des petites rainures de chaque côté dans ces verges & enduire ces rainures de mastic ordinaire des vitriers qui est impénétrable à l'eau.

IV. LENTILLES

I V.

LENTILLES DE VERRE SOLIDE.

J'AI vu deux de ces lentilles, celle du Palais-royal, & celle du sieur Segard, toutes deux ont été tirées d'une masse de verre d'Allemagne, qui est beaucoup plus transparent que le verre de nos glaces de miroirs. Mais personne ne fait en France fondre le verre en larges masses épaisses, & la composition d'un verre transparent comme celui de Bohême, n'est connue que depuis peu d'années.

J'ai donc d'abord cherché les moyens de fondre le verre en masses épaisses, & j'ai fait en même-temps différens essais pour avoir une matière bien transparente. M. de Romilly, qui dans ce temps étoit l'un des Directeurs de la manufacture de Saint-Gobin, m'ayant aidé de ses conseils, nous fondimes deux masses de verre d'environ sept pouces de diamètre sur cinq à six pouces d'épaisseur dans des creusets à un fourneau où l'on cuisoit de la fayence au faubourg Saint-Antoine. Après avoir fait user & polir les deux surfaces de ces morceaux de verre pour les rendre parallèles, je trouvai qu'il n'y en avoit qu'un des deux qui fût parfaitement net. Je livrai le second morceau qui étoit le moins parfait à des ouvriers qui ne laisserent pas que d'en tirer d'assez bons prismes de toute grosseur, & j'ai gardé pendant plusieurs années le premier morceau qui avoit 4 pouces $\frac{1}{2}$ d'épaisseur, & dont la transparence étoit telle qu'en posant ce verre de 4 pouces $\frac{1}{2}$ d'épaisseur sur un livre, on pouvoit lire à

498 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

travers très-aisément les caractères les plus petits & les écritures de l'encre la plus blanche; je comparai le degré de transparence de cette matière avec celle des glaces de Saint-Gobin, prises & réduites à différentes épaisseurs; un morceau de la matière de ces glaces de 2 pouces $\frac{1}{2}$ d'épaisseur sur environ un pied de longueur & de largeur, que M. de Romilly me procura, étoit vert comme du marbre vert, & l'on ne pouvoit lire à travers; il fallut le diminuer de plus d'un pouce pour commencer à distinguer les caractères à travers son épaisseur, & enfin le réduire à 2 lignes $\frac{1}{2}$ d'épaisseur pour que sa transparence fut égale à celle de mon morceau de 4 pouces $\frac{1}{2}$ d'épaisseur; car on voyoit aussi clairement les caractères du livre à travers ces 4 pouces $\frac{1}{2}$, qu'à travers la glace qui n'avoit que 2 lignes $\frac{1}{2}$. Voici la composition de ce verre dont la transparence est si grande.

Sable blanc cristallin, *une livre.*

Minium ou chaux de plomb, *une livre.*

Potasse, *une demi-livre.*

Salpêtre, *une demi-once.*

Le tout mêlé & mis au feu suivant l'art.

J'ai donné à M. Cassini de Thury ce morceau de verre, dont on pouvoit espérer de faire d'excellens verres de lunette achromatique, tant à cause de sa très-grande transparence que de sa force réfringente, qui étoit très-considérable, vu la quantité de plomb qui étoit entrée dans sa composition; mais M. de Thury ayant confié ce beau morceau de verre à des ouvriers ignorans,

DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 499

ils l'ont gâté au feu où ils l'ont remis mal-à-propos ; je me suis repenti de ne l'avoir pas fait travailler moi-même, car il ne s'agissoit que de le trancher en lames, & la matière en étoit encore plus transparente & plus nette que celle *flint-glass* d'Angleterre, & elle avoit plus de force de réfraction.

Avec 600 livres de cette même composition, je voulois faire une lentille de 26 ou 27 pouces de diamètre & de 5 pieds de foyer. J'espérois pouvoir la fondre dans mon fourneau, dont à cet effet j'avois fait changer la disposition intérieure ; mais je reconnus bientôt que cela n'étoit possible que dans les plus grands fourneaux de verrerie, il me falloit une masse de 3 pouces d'épaisseur sur 27 ou 28 pouces de diamètre, ce qui fait environ un pied cube de verre ; je demandai la liberté de la faire couler à mes frais à la manufacture de Saint-Gobin, mais les Administrateurs de cet établissement ne voulurent pas me le permettre ; & la lentille n'a pas été faite. J'avois supputé que la chaleur de cette lentille de 27 pouces seroit à celle de la lentille du Palais-royal, comme 19 sont à 6 ; ce qui est un très-grand effet, attendu la petitesse du diamètre de cette lentille, qui auroit eu 11 pouces de moins que celle du Palais-royal.

Cette lentille, dont l'épaisseur au point du milieu ne laisse pas d'être considérable, est néanmoins ce qu'on peut faire de mieux pour brûler à 5 pieds : on pourroit même en augmenter le diamètre ; car je suis persuadé qu'on pourroit fondre & couler également des pièces

plus larges & plus épaisses dans les fourneaux où l'on fond les grandes glaces, soit à Saint-Gobin, soit à Rouelle en Bourgogne; j'observe seulement ici qu'on perdrait plus par l'augmentation de l'épaisseur qu'on ne gagneroit par celle de la surface du miroir, & que c'est pour cela que tout compensé, je m'étois borné à 26 ou 27 pouces.

Newton a fait voir que quand les rayons de lumière tomboient sur le verre, sous un angle de plus de 47 ou 48 degrés, ils sont réfléchis au lieu d'être réfractés; on ne peut donc pas donner à un miroir réfringent un diamètre plus grand que la corde d'un arc de 47 ou de 48 degrés de la sphère sur laquelle il a été travaillé; ainsi dans le cas présent pour brûler à 5 pieds, la sphère ayant environ 32 pieds de circonférence, le miroir ne peut avoir qu'un peu plus de 4 pieds de diamètre; mais dans ce cas il auroit le double d'épaisseur de ma lentille de 26 pouces, & d'ailleurs les rayons trop obliques ne se réunissent jamais bien.

Ces loupes de verre solide sont, de tous les miroirs que je viens de proposer, les plus commodes, les plus solides, les moins sujets à se gâter, & même les plus puissans lorsqu'ils sont bien transparens, bien travaillés, & que leur diamètre est bien proportionné à la distance de leur foyer. Si l'on veut donc se procurer une loupe de cette espèce, il faut combiner ces différens objets, & ne lui donner, comme je l'ai dit, que 27 pouces de diamètre pour brûler à 5 pieds, qui est une distance commode pour travailler de suite & fort à l'aise au foyer;

plus le verre sera transparent & pesant, plus seront grands les effets; la lumière passera en plus grande quantité en raison de la transparence, & sera d'autant moins dispersée, d'autant moins réfléchie, & par conséquent d'autant mieux saisie par le verre, & d'autant plus réfractée qu'il sera plus massif, c'est-à-dire, spécifiquement plus pesant: ce sera donc un avantage que de faire entrer dans la composition de ce verre une grande quantité de plomb; & c'est par cette raison que j'en ai mis moitié, c'est-à-dire, autant de minium que de sable. Mais quelque transparent que soit le verre de ces lentilles, leur épaisseur dans le milieu est non-seulement un très-grand obstacle à la transmission de la lumière, mais encore un empêchement aux moyens qu'on pourroit trouver pour fondre des masses aussi épaisses & aussi grandes qu'il le faudroit; par exemple, pour une loupe de 4 pieds de diamètre, à laquelle on donneroit un foyer de cinq ou six pieds, qui est la distance la plus commode, & à laquelle la lumière plongeant avec moins d'obliquité, aura plus de force qu'à de plus grandes distances, il faudroit fondre une masse de verre de quatre pieds sur six pouces & demi ou sept pouces d'épaisseur, parce qu'on est obligé de la travailler & de l'user même dans la partie la plus épaisse. Or, il seroit très-difficile de fondre & couler d'un seul jet ce gros volume, qui seroit, comme l'on voit, de cinq ou six pieds cubes, car les plus amples cuvettes des manufactures de glaces ne contiennent pas deux pieds cubes; les plus grandes glaces de 60 pouces sur 120, en leur supposant 5 lignes

diamètre & un foyer court, nuisent beaucoup à leur effet ; une lentille de 6 pouces d'épaisseur dans le milieu & de la matière des glaces ordinaires ne brûle, pour ainsi dire, que par les bords. Avec du verre plus transparent l'effet sera plus grand, mais la partie du milieu reste toujours en pure perte, la lumière ne pouvant en pénétrer & traverser la trop grande épaisseur ; j'ai rapporté les expériences que j'ai faites sur la diminution de la lumière qui passe à travers différentes épaisseurs du même verre, & l'on a vu que cette diminution est très-considérable : j'ai donc cherché les moyens de parer à cet inconvénient, & j'ai trouvé une manière simple & assez aisée de diminuer réellement les épaisseurs des lentilles autant qu'il me plaît, sans pour cela diminuer sensiblement leur diamètre & sans allonger leur foyer.

Ce moyen consiste à travailler ma pièce de verre par échelons. Supposons, pour me faire mieux entendre, que je veuille diminuer de deux pouces l'épaisseur d'une lentille de verre qui a 26 pouces de diamètre, 5 pieds de foyer & 3 pouces d'épaisseur au centre ; je divise l'arc de cette lentille en trois parties, & je rapproche concentriquement chacune de ces portions d'arc, en sorte qu'il ne reste qu'un pouce d'épaisseur au centre ; & je forme de chaque côté un échelon d'un demi-pouce, pour rapprocher de même les parties correspondantes ; par ce moyen, en faisant un second échelon, j'arrive à l'extrémité du diamètre, & j'ai une lentille à échelons qui est à très-peu près du même foyer, & qui a le même diamètre,

EXPLICATION DES FIGURES qui représentent le fourneau dans lequel j'ai fait courber des Glaces pour faire les miroirs ardens de différentes espèces.

LA *planche I* est le plan du fourneau, au rez-de-chaussée, où l'on voit *HKB* un vuide qui sauve les inconvéniens du terre-plein sous l'âtre du fourneau; ce vuide est couvert d'une voûte, comme on le verra dans les figures suivantes.

ER les cendriers, disposés en sorte que l'ouverture de l'un est dans la face où se trouve le vent de l'autre.

LL deux contre-forts qui affermissent la maçonnerie du fourneau.

MM deux autres contre-forts, dont l'usage est le même que celui de ceux ci-dessus, & qui n'en diffèrent que parce qu'ils sont un peu arrondis.

GGGG plans de quatre barres de fer qui affermissent le fourneau, ainsi qu'il sera expliqué ci-après.

La *planche II* est l'élévation d'une des faces parallèles à la ligne *CD* du plan précédent.

HK l'ouverture pratiquée dans l'âtre du fourneau, afin qu'il ne s'y trouve point d'humidité.

CC la bouche ou grande ouverture du fourneau.

A la petite ouverture pratiquée dans la face opposée, laquelle est toute semblable à celle que la même *planche* représente, à cette différence près que l'ouverture est plus petite.

Mm un des contre-forts arrondis, à côté duquel on voit le vent.

R ouverture par où l'air extérieur passe sous la grille du foyer.

E le cendrier, *N* le foyer, *P* la porte qui le ferme.

Ll un contre-fort quarré.

GO, GO deux des barres de fer scellées en terre, & qui sont unies à celles qui sont posées à l'autre face par les liens de fer *D*, ainsi que l'on verra dans une des figures suivantes.

506 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

OO deux barres de fer qui unissent ensemble les deux barres *GO, GO* & retiennent la voûte de l'ouverture *CC* qui est bombée.

mDBDI la voûte commune du fourneau & des foyers, dont la figure est ellipsoïde, l'arrangement des briques & autres matériaux qui composent le fourneau se connoît aisément par la figure.

La *planche III* est la vue extérieure du fourneau par une des faces parallèles à la ligne *AB* du plan.

LL, MM contre-forts.

HK extrémités de l'ouverture sous l'âtre du fourneau.

A la petite ouverture, *C* la grande.

GOD, GOD les barres de fer dont on a parlé, qui sont unies ensemble par le lien *DD*.

Les liens *DD* couchés sur la voûte *DBD* sont unis ensemble par un troisième lien de fer.

P est la porte de fer qui ferme le foyer.

Les figures précédentes font connoître l'extérieur du fourneau. L'intérieur plus intéressant est représenté dans les planches suivantes.

La *planche IV* est une coupe horizontale du fourneau par le milieu de la grande bouche.

X est l'âtre que l'on a rendu concave sphérique.

EE les deux grilles qui séparent le foyer du cendrier, & sur lesquelles on met le charbon; on a supposé que la voûte étoit transparente, pour mieux faire voir la direction des barreaux qui composent les grilles.

A la petite ouverture, *CC* la grande.

DD les marges, *LM, LM* les contre-forts.

La *planche V* est la coupe verticale du fourneau suivant la ligne *CD* du plan, ou selon le grand axe de l'ellipsoïde dont la voûte a la figure.

DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 507

Z le vuide sous l'âtre du fourneau.

G X K cavité sphérique pratiquée dans l'âtre du fourneau, & sur laquelle la glace *G K* qui a été arrondie est posée, & dont elle doit prendre exactement la figure après qu'elle aura été ramollie par le feu.

F F les grilles ou foyers au-dessous desquelles sont les cendriers.

D D les marges qui empêchent les bords de la glace du côté des foyers d'être trop tôt atteints par le feu.

C B C la voûte, *C C* lunettes que l'on ouvre ou ferme à volonté en les couvrant d'un carreau de terre cuite, *L M* contre-forts.

La *planche VI* représente la coupe du fourneau par un plan vertical qui passe par la ligne *A B* du plan.

H K L le vuide sous l'âtre du fourneau.

G X K cavité sphérique pratiquée dans l'âtre du fourneau, & sur laquelle la glace *X* est déjà appliquée.

D D une des marges, *P* la grande ouverture, *Q* la petite, *C C C* lunettes.

C B C la voûte coupée transversalement ou selon le petit axe de l'ellipsoïde. On jugera de la grandeur de chaque partie de ce fourneau par les échelles qui sont au bas de chaque figure, qui ont été exactement levées sur le fourneau qui étoit au Jardin royal des plantes, par M. Gouffier.

*GRAND MIROIR DE RÉFLEXION,
appelé MIROIR D'ARCHIMÈDE.*

Planche VII, figure 1.

CE miroir est composé de trois cents soixante glaces montées sur un châssis de fer *C D E F*, chaque glace est mobile pour que les images réfléchies par chacune, puissent être renvoyées vers le même point, & coïncider dans le même espace.

Le chaffis qui a deux tourillons, est porté par une pièce de fer composée de deux montans MB , LA assemblés à tenons & mortoises dans la couche ZO ; ils sont assujettis dans cette situation par la traverse ab , & par trois étais à chacun NP , QP , OP , fixés en P dans le corps du montant MB , & assemblés par le bas dans une courbe NOQ qui leur sert d'empattement; ces courbes ont des entailles NQ , IU qui reçoivent des roulettes, au moyen desquelles cette machine, quoique fort pesante, peut tourner librement sur le plancher de bois XXY étant assujettie au centre de cette plate-forme par l'axe RS qui passe dans les deux traverses ZO , ab ; chaque montant porte aussi à sa partie inférieure une roulette, en sorte que toute la machine est portée par dix roulettes; la plate-forme de bois est recouverte de bandes de fer dans la rouette des roulettes; sans cette attention la plate-forme ne seroit pas de longue durée.

La plate-forme est portée par quatre fortes roulettes de bois, dont l'usage est de faciliter le transport de toute la machine d'un lieu à un autre.

Pour pouvoir varier à volonté les inclinaisons du miroir, & pouvoir l'assujettir dans la situation que l'on juge à propos, on a adapté la cremaillière FG qui est unie avec des cercles, dont le tourillon B est le centre; cette cremaillière est menée par un pignon en lanterne, dont la tige bH traverse le montant & un des étais, & est terminée par une manivelle HK , au moyen de laquelle on incline ou on redresse le miroir à discrétion.

Jusqu'à présent nous n'avons expliqué que la construction générale du miroir; reste à expliquer par quel artifice on parvient à faire que les images différentes, réfléchies par les différens miroirs, sont toutes renvoyées au même point, & c'est à quoi sont destinées les figures suivantes.

Planche VIII, figure 2.

XZ une portion des barres qui occupent le derrière du miroir; ces barres sont au nombre de vingt, & disposées horizontalement, en sorte que leur plan est parallèle au plan du miroir; chacune de ces barres a dix-huit entailles *TT*, & le même nombre d'éminences *VV* qui les séparent: ces barres sont assujetties aux côtés verticaux du chaffis du miroir par des vis, & entr'elles par trois ou quatre barres verticales, auxquelles elles sont assujetties par des vis; vis-à-vis de chaque entaille *TT* il y a des poupées *TA*, *TD* qui y sont fixées par les écrous *GA* qui prennent la partie taraudée de la queue de la poupée après qu'elle a traversé l'épaisseur de la barre; les parties supérieures de chaque poupée, qui sont percées, servent de collets aux tourillons de la croix dont nous allons parler; cette croix représentée figures 3 & 5, est un morceau de cuivre ou de fer, dont la figure fait connoître la forme.

CD les tourillons qui entrent dans les trous pratiqués à chaque poupée, en sorte qu'elle se peut mouvoir librement dans ces trous.

La vis *ML* après avoir traversé l'éminence *V*, va s'appuyer en-dessous contre l'extrémité inférieure *B* du croifillon *BA*, en même temps le ressort *K* va s'appliquer contre l'autre extrémité *A* du même croifillon; en sorte que lorsque l'on fait tourner la vis en montant, le ressort en se rétablissant, fait que la partie *B* du croifillon se trouve toujours appliquée sur la pointe de la vis: il résulte de cette construction un mouvement de ginglyme ou charnière, dont l'axe est *BC*, figure 2.

Ce seul mouvement ne suffisant pas, on en a pratiqué un autre, dont l'axe de mouvement croise à angle droit le premier.

Aux deux extrémités *A* & *B* du croifillon *AB*, on a adapté deux petites poupées *BH*, *AK*, figure 5, retenues comme les précédentes par des vis & des écrous.

Les trous *HK* qui sont aux parties supérieures de ces poupées,

reçoivent les tourillons *DC*, *figure 4*, d'une plaque de fer que nous avons appelée *porte-glace*, qui peut se mouvoir librement sur les poupées, & s'incliner à l'axe *CD* du premier mouvement par le moyen de la vis *FG*, pour laquelle on a réservé un bossage *E* dans le croissillon *AB*, afin de lui servir d'écrous dormans; cette vis s'applique par *E* contre la partie *DBC* du porte-glace, & force cette partie à monter lorsqu'on tourne la vis; mais lorsqu'on vient à lâcher cette vis, le ressort *AL* qui s'applique contre la partie *DAC* du porte-glace, le force à suivre toujours la pointe de la vis: au moyen de ces deux mouvemens de ginglime, on peut donner à la glace qui est reçue par les crochets *ACB* du porte-glace, telle direction que l'on souhaite, & par ce moyen faire coïncider l'image du Soleil réfléchi par une glace, avec celle qui est réfléchi par une autre.

Planche IX.

La *figure 6* représente le porte-glace vu par-derrière, où l'on voit la vis *FE G* qui s'applique en *G* hors de l'axe de mouvement *HK*, & le ressort *L* qui s'applique en *L* de l'autre côté de l'axe de mouvement.

La *figure 7* représente le porte-glace vu en-dessus, & garni de la glace *ACBD*, le reste est expliqué dans les autres figures.

MIROIR DE RÉFLEXION rendu concave par la pression d'une vis appliquée au centre.

Planche X.

LA *figure 1* représente le miroir monté sur son pied, *BDC* la fourchette qui porte le miroir; cette fourchette est mobile dans l'axe vertical, & est retenue sur le pied à trois branches *FFF* par l'écrou *G*.

DE le régulateur des inclinaisons.

A la tête de la vis placée au centre du miroir, & rendu concave par son moyen.

La *figure 2* représente le miroir vu par sa partie postérieure, *BC* les tourillons qui entrent dans les collets de la fourchette.

FG une barre de fer fixée sur l'anneau de même métal, qui entoure la glace: cette barre sert de point d'appui à la vis *DE* qui comprime la glace.

BHCK l'anneau ou cercle de fer sur lequel la glace est appliquée; ce cercle doit être exactement plan & parfaitement circulaire: on couvre la partie sur laquelle la glace s'applique avec de la peau, du cuir ou de l'étoffe, pour que le contact soit plus immédiat, & que la glace ne soit point exposée à rompre.

MIROIR DE RÉFLEXION
rendu concave par la pression de l'Atmosphère.

Planche XI.

CE miroir consiste en un tambour ou cylindre, dont une des bases est la glace, & l'autre une plaque de fer.

AB, *figure 1*, la glace parfaitement plane, *C* une lentille taillée dans l'épaisseur même de la glace.

AE ou *BM* la hauteur du cylindre aux extrémités du diamètre horizontal *TL*, duquel sort deux tourillons qui entrent dans les yeux de la fourchette, ainsi qu'il est expliqué en parlant du miroir de réfraction.

MO le régulateur des inclinaisons.

N le collet par lequel il passe & la vis qui sert à l'y fixer.

NRSPQ le pied qui est semblable à celui du miroir de réfraction, à cette différence près, qu'il est de bois, & que les pièces ont un contour moins orné, du reste sa fonction est la même.

512 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

Figure 2 est le profil du miroir coupé par un plan qui passe par l'axe du cylindre, & auquel on suppose que l'œil est perpendiculaire.

AB la glace dont on voit l'épaisseur.

C la lentille qui y est entaillée & dont le foyer tombe sur le point *c*.

ED la base du cylindre qui est une plaque de fer.

AE, BD la hauteur & la coupe de la surface cylindrique.

cm une mèche soufrée que l'on fait entrer dans la cavité du miroir après avoir ôté la vis *K* dont l'écrou, est un cube solidement attaché à la plaque de fer qui sert de fond au miroir.

G la même vis représentée séparément, *H* une rondelle de cuir que l'on met entre la tête de la vis & son écrou pour fermer entièrement le passage à l'air.

abc la courbure que la glace prend après que l'air, que le cylindre contient, a été consummé par la flamme de la bougie *cm*, à laquelle la lentille *C* a mis le feu.

DF le régulateur des inclinaisons qui est assemblé à charnière au point *D*.

EmK, KmD règles de fer posées de champ sur la base du cylindre & qui y sont fortement assujetties; leur usage est pour fortifier la plaque & la mettre en état de résister au poids de l'atmosphère, qui la comprime aussi-bien que la glace; cette construction est représentée dans une autre figure, *Planche XII*.

AUTRE MIROIR DE RÉFLEXION.

Planche XII.

IL consiste aussi en un cylindre ou tambour de fer, dont une des bases est une glace parfaitement plane; la base opposée, & qui est celle que la *figure 1* présente, est une plaque de fer qui est fortifiée par les règles de fer posées de champ *EG, FH, EK*.

On

DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 513

On vuide l'air que le cylindre contient par la pompe *BC*, qui est affermie sur la plaque de fer par les collets *xx*.

A l'extrémité supérieure du piston.

E un cube de cuivre solidement fixé sur la plaque; ce cube est porté en travers pour recevoir le robinet *F*, au moyen duquel on ouvre ou on ferme la communication de l'intérieur du cylindre avec la pompe.

LM, mn la fourchette sur laquelle le miroir est monté & qui est mobile dans l'arbre *MO*.

MPRQ le pied qui a seulement trois branches, ce qui fait qu'il porte toujours à plomb, même sur un plan inégal.

La *figure 2* représente le miroir coupé, suivant la ligne *GH*, & duquel on suppose que l'on a pompé l'air.

XVZ la glace que la pression de l'atmosphère a rendue concave.

HG la plaque de fer qui sert de fond au cylindre.

LN les tourillons.

FE le robinet.

EG, FH les règles de champ qui maintiennent la plaque.

Les *figures 3 & 4* représentent en grand la coupe du cube dans lequel passe le robinet, ce cube est supposé coupé par un plan perpendiculaire à la plaque & qui passe par la pompe.

c partie du canal coudé pratiqué dans le cube qui communique à l'intérieur du miroir.

b portion du même canal qui communique à la pompe.

a le robinet qui se trouve coupé perpendiculairement à son axe.

La *figure 3* représente la situation du robinet lorsque la communication est ouverte, la portion *m* du canal se présente vis-à-vis les ouvertures *b, c*.

Supplément. Tome I.

. T t t

514 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

La *figure 4* représente la situation du robinet, lorsque la communication est fermée, alors la partie *m* du canal ne se présente plus vis-à-vis les mêmes ouvertures.

L E N T I L L E À L'EAU.

Planche XIII.

FIGURE 1. Le miroir entier monté sur son pied.

ABMC le miroir composé de deux glaces convexes, assujetties l'une contre l'autre par le châssis ou cadre circulaire *ABMC*.

BC extrémités de la fourchette de fer qui porte ce miroir. Les extrémités de cette fourchette sont percées d'un trou cylindrique pour recevoir les tourillons dont le châssis du miroir est garni & sur lesquels il se meut pour varier les inclinaisons.

BKC la fourchette.

KFiGH le pied qui porte le miroir; il est composé de plusieurs pièces.

KL l'arbre ou poinçon qui s'appuie par sa partie inférieure sur la croix *HI, FG*; il est fixé dans la situation verticale par les quatre étais ou jambes de forces *KG, KH, KF, KI* qui sont de fer & auxquelles on a donné un contour agréable.

fghi les roulettes.

Figure 2. Coupe ou profil du miroir dans laquelle on suppose que l'œil est placé dans le plan qui sépare les deux glaces.

XZ les deux glaces qui étant réunies forment une lentille.

or le plan qui sépare les deux glaces.

bm coupe du châssis ou anneau qui retient les glaces unies ensemble; cet anneau est composé de deux pièces qui s'assujettissent l'une à l'autre par des vis & entre lesquelles les glaces sont malfiquées.

a une petite bouteille à deux cols, l'un desquels communique

au vuide que les deux glaces laissent entre elles par un canal pratiqué entre les deux glaces & qui est entaillé moitié dans l'une & moitié dans l'autre.

Figure 3. *BDC* la fourchette de fer qui porte le miroir.

DE tige de la fourchette qui entre dans un trou vertical pratiqué à l'axe ou arbre *KL* du pied, en sorte que l'on peut présenter successivement la face du miroir à tous les points de l'horizon.

D collet dans lequel passe le régulateur des inclinaisons que l'on y fixe par une vis.

L E N T I L L E À É C H E L O N S .

Planche XIV.

AB bordure circulaire pour contenir ce miroir à échelons.

CC tourillons qui passent dans les trous percés horizontalement à la partie supérieure de la fourchette *DD*; à sa partie inférieure, tient une tige aussi de fer, que l'on ne voit point ici, étant entrée perpendiculairement, mais un peu à l'aise dans l'arbre *E* afin de pouvoir tourner à droite & à gauche.

L'arbre *E* est attaché solidement à son pied, qui est fait en croix, dont on ne peut voir ici que trois de ses côtés indiqués *FFF*.

GGG jambages de force ou étais de fer pour la solidité.

HHH roulettes dessous les pieds pour ranger facilement ce miroir à la direction que l'on juge à propos.

La *Planche XV* représente ce même miroir à échelons en perspective, tourné vers le Soleil pour mettre le feu.

AB bordure circulaire qui contient la glace à échelons.

CC tourillons qui passent dans les trous percés à la partie supérieure de la fourchette *DD*.

À la partie inférieure de la fourchette, qui est de fer, tient une tige cylindrique de même métal qui entre dans l'arbre juste; mais

T t t ij.

516 *INTRODUCTION À L'HISTOIRE*

non trop serrée pour qu'elle puisse avoir un jeu doux, propre à pouvoir tourner à droite ou à gauche pour la diriger comme on le desire.

E l'arbre dans lequel entre cette tige.

FFFF les quatre pieds en croix sur laquelle est attaché solidement l'arbre.

GGGG les quatre jambes de force, aussi de fer.

H le feu actif tiré du Soleil par la construction de ce miroir.

III roulettes de dessous les pieds du porte-miroir.

La *Planche XVI* représente les coupes de trois miroirs à échelons, dont le plus facile à exécuter seroit celui de la *figure 1.* Leur échelle est de six pouces de pied-de-roi pour pied-de-roi.



SEPTIÈME MÉMOIRE.

OBSERVATIONS sur les couleurs accidentelles, & sur les ombres colorées.

QUOIQU'ON se soit beaucoup occupé dans ces derniers temps de la physique des couleurs, il ne paroît pas qu'on ait fait de grands progrès depuis Newton : ce n'est pas qu'il ait épuisé la matière, mais la plupart des Physiciens ont plus travaillé à le combattre qu'à l'entendre, & quoique ses principes soient clairs, & ses expériences incontestables, il y a si peu de gens qui se soient donné la peine d'examiner à fond les rapports & l'ensemble de ses découvertes, que je ne crois pas devoir parler d'un nouveau genre de couleurs, sans avoir auparavant donné des idées nettes sur la production des couleurs en général.

Il y a plusieurs moyens de produire des couleurs, le premier est la réfraction : un trait de lumière qui passe à travers un prisme se rompt & se divise de façon qu'il produit une image colorée, composée d'un nombre infini de couleurs, & les recherches qu'on a faites sur cette image colorée du Soleil, ont appris que la lumière de cet astre est l'assemblage d'une infinité de rayons de lumière différemment colorés; que ces rayons ont autant de différens degrés de réfrangibilité que de couleurs

disque du Soleil, ce qui diminue l'anticipation des cercles colorés les uns sur les autres, & par conséquent le mélange des couleurs; dans ce spectre de lumière épurée & homogène, on voit très-bien les sept couleurs; on en voit même beaucoup plus de sept avec un peu d'art, car en recevant successivement sur un fil blanc les différentes parties de ce spectre de lumière épurée, j'ai compté souvent jusqu'à dix-huit ou vingt couleurs dont la différence étoit sensible à mes yeux. Avec de meilleurs organes ou plus d'attention, on pourroit encore en compter davantage; cela n'empêche pas qu'on ne doive fixer le nombre de leur dénomination à sept, ni plus ni moins; & cela par une raison bien fondée, c'est qu'en divisant le spectre de lumière épurée en sept intervalles, & suivant la proportion donnée par Newton, chacun de ces intervalles contient des couleurs qui, quoique prises toutes ensemble, sont indécomposables par le prisme & par quelque art que ce soit, ce qui leur a fait donner le nom de *couleurs primitives*: Si au lieu de diviser le spectre en sept, on ne le divise qu'en six, ou cinq, ou quatre, ou trois intervalles, alors les couleurs contenues dans chacun de ces intervalles se décomposent par le prisme, & par conséquent ces couleurs ne sont pas pures, & ne doivent pas être regardées comme couleurs primitives. On ne peut donc pas réduire les couleurs primitives à moins de sept dénominations, & on ne doit pas en admettre un plus grand nombre, parce qu'alors on diviseroit inutilement les intervalles en deux ou plusieurs parties, dont les couleurs

des surfaces d'un corps opaque : cette espèce de réfraction qui se fait dans le même milieu, s'appelle *inflexion*, & les couleurs qu'elle produit, sont les mêmes que celles de la réfraction ordinaire; les rayons violets qui sont les plus réfrangibles, sont aussi les plus flexibles, & la frange colorée par l'inflexion de la lumière ne diffère du spectre coloré produit par la réfraction, que dans la forme; & si l'intensité des couleurs est différente, l'ordre en est le même, les propriétés toutes semblables, le nombre égal, la qualité primitive & inaltérable commune à toutes, soit dans la réfraction, soit dans l'inflexion qui n'est en effet qu'une espèce de réfraction.

Mais le plus puissant moyen que la Nature emploie pour produire des couleurs, c'est la réflexion (a); toutes

(a) J'avoue que je ne pense pas comme Newton au sujet de la réflexibilité des différens rayons de la lumière. Sa définition de la réflexibilité n'est pas assez générale pour être satisfaisante, il est sûr que la plus grande facilité à être réfléchi est la même chose que la plus grande réflexibilité, il faut que cette plus grande facilité soit générale pour tous les cas : or qui sait si le rayon violet se réfléchit le plus aisément dans tous les cas, à cause que dans un cas particulier il rentre plutôt dans le verre que les autres rayons; la réflexion de la

lumière suit les mêmes loix que le rebondissement de tous les corps à ressort; de-là on doit conclure que les particules de lumière sont élastiques, & par conséquent la réflexibilité de la lumière sera toujours proportionnelle à son ressort, & dès-lors les rayons les plus réfléchibles seront ceux qui auront le plus de ressort; qualité difficile à mesurer dans la matière de la lumière, parce qu'on ne peut mesurer l'intensité d'un ressort que par la vitesse qu'il produit; il faudroit donc pour qu'il fût possible de faire une expérience sur cela, que

rouges de la lumière, & qu'il absorbe les autres; l'outremer ne paroît bleu que parce qu'il réfléchit fortement les rayons bleus, & qu'il reçoit dans ses pores tous les autres rayons qui s'y perdent. Il en est de même des autres couleurs des corps opaques & transparens; la transparence dépend de l'uniformité de densité; lorsque les parties composantes d'un corps sont d'égale densité, de quelque figure que soient ces mêmes parties, le corps sera toujours transparent. Si l'on réduit un corps transparent à une fort petite épaisseur, cette plaque mince produira des couleurs dont l'ordre & les principales apparences sont fort différentes des phénomènes du spectre ou de la frange colorée; aussi ce n'est pas par la réfraction que ces couleurs sont produites, c'est par la réflexion: les plaques minces des corps transparens, les bulles de savon, les plumes des oiseaux, &c. paroissent colorées parce qu'elles réfléchissent certains rayons & laissent passer ou absorbent les autres; ces couleurs ont leurs loix & dépendent de l'épaisseur de la plaque mince, une certaine épaisseur produit constamment une certaine couleur, toute autre épaisseur ne peut la produire, mais en produit une autre; & lorsque cette épaisseur est diminuée à l'infini, en sorte qu'au lieu d'une plaque mince & transparente on n'a plus qu'une surface polie sur un corps opaque, ce poli qu'on peut regarder comme le premier degré de la transparence, produit aussi des couleurs par la réflexion, qui ont encore d'autres loix; car lorsqu'on laisse tomber un trait de lumière sur un miroir de métal,

autour du petit quarré rouge une espèce de couronne d'un vert foible; en cessant de regarder le quarré rouge si on porte l'œil sur le papier blanc, on voit très-distinctement un quarré d'un vert tendre, tirant un peu sur le bleu; cette apparence subsiste plus ou moins long-temps, selon que l'impression de la couleur rouge a été plus ou moins forte. La grandeur du quarré vert imaginaire, est la même que celle du quarré réel rouge, & ce vert ne s'évanouit qu'après que l'œil s'est rassuré & s'est porté successivement sur plusieurs autres objets dont les images détruisent l'impression trop forte causée par le rouge.

En regardant fixement & long-temps une tache jaune sur un fond blanc, on voit naître autour de la tache une couronne d'un bleu pâle, & en cessant de regarder la tache jaune & portant son œil sur un autre endroit du fond blanc, on voit distinctement une tache bleue de la même figure & de la même grandeur que la tache jaune, & cette apparence dure au moins aussi long-temps que l'apparence du vert produit par le rouge. Il m'a même paru, après avoir fait moi-même, & après avoir fait répéter cette expérience à d'autres dont les yeux étoient meilleurs & plus forts que les miens, que cette impression du jaune étoit plus forte que celle du rouge, & que la couleur bleue qu'elle produit s'effaçoit plus difficilement & subsistoit plus long-temps que la couleur verte produite par le rouge; ce qui semble prouver ce qu'a soupçonné Newton, que le jaune est de toutes les couleurs celle qui fatigue le plus nos yeux.

tache blanche sur un fond noir , on voit la tache blanche se décolorer, & en portant l'œil sur un autre endroit du fond noir , on y voit une tache d'un noir plus vif que celui du fond.

Voilà donc une suite de couleurs accidentelles qui a des rapports avec la suite des couleurs naturelles ; le rouge naturel produit le vert accidentel, le jaune produit le bleu, le vert produit le pourpre, le bleu produit le rouge, le noir produit le blanc, & le blanc produit le noir. Ces couleurs accidentelles n'existent que dans l'organe fatigué, puisqu'un autre œil ne les aperçoit pas ; elles ont même une apparence qui les distingue des couleurs naturelles, c'est qu'elles sont tendres, brillantes, & qu'elles paroissent être à différentes distances, selon qu'on les rapporte à des objets voisins ou éloignés.

Toutes ces expériences ont été faites sur des couleurs mates avec des morceaux de papier ou d'étoffes colorées, mais elles réussissent encore mieux lorsqu'on les fait sur des couleurs brillantes, comme avec de l'or brillant & poli, au lieu de papier ou d'étoffe jaune ; avec de l'argent brillant, au lieu de papier blanc ; avec du lapis, au lieu de papier bleu, &c. l'impression de ces couleurs brillantes est plus vive & dure beaucoup plus long-temps.

Tout le monde fait qu'après avoir regardé le Soleil, on porte quelquefois pendant long temps l'image colorée de cet astre sur tous les objets, la lumière trop vive du Soleil produit en un instant ce que la lumière ordinaire des corps ne produit qu'au bout d'une minute ou deux

cette apparence change encore , & tout se réduit à un rectangle d'un rouge si foncé , si fort & si vif , qu'il offusque entièrement les yeux ; ce rectangle est de la même hauteur que le carré , mais il n'a pas la sixième partie de sa largeur : ce point est le dernier degré de fatigue que l'œil peut supporter ; & lorsqu'enfin on détourne l'œil de cet objet , & qu'on le porte sur un autre endroit du fond blanc , on voit au lieu du carré rouge réel , l'image du rectangle rouge imaginaire , exactement dessinée & d'une couleur verte brillante ; cette impression subsiste fort longtemps , ne se décolore que peu-à-peu , elle reste dans l'œil même après l'avoir fermé. Ce que je viens de dire du carré rouge , arrive aussi lorsqu'on regarde très-long-temps un carré jaune ou noir , ou de toute autre couleur , on voit de même le cadre jaune ou noir , la croix & le rectangle ; & l'impression qui reste , est un rectangle bleu , si on a regardé du jaune ; un rectangle blanc brillant , si on a regardé un carré noir , &c.

J'ai fait faire les expériences que je viens de rapporter à plusieurs personnes , elles ont vu comme moi les mêmes couleurs & les mêmes apparences. Un de mes amis m'a assuré à cette occasion , qu'ayant regardé un jour une éclipse de Soleil par un petit trou , il avoit porté pendant plus de trois semaines l'image colorée de cet astre sur tous les objets ; que quand il fixoit ses yeux sur du jaune brillant , comme sur une bordure dorée , il voyoit une tache pourpre , & sur du bleu comme sur un toit d'ardoises , une tache verte. J'ai moi-même souvent regardé

534 INTRODUCTION À L'HISTOIRE

le Soleil & j'ai vu les mêmes couleurs ; mais comme je craignois de me faire mal aux yeux en regardant cet astre, j'ai mieux aimé continuer mes expériences sur des étoffes colorées , & j'ai trouvé qu'en effet ces couleurs accidentelles changent en se mêlant avec les couleurs naturelles, & qu'elles suivent les mêmes règles pour les apparences ; car lorsque la couleur verte accidentelle , produite par le rouge naturel , tombe sur un fond rouge brillant , cette couleur verte devient jaune ; si la couleur accidentelle bleue , produite par le jaune vif , tombe sur un fond jaune , elle devient verte ; en sorte que les couleurs qui résultent du mélange de ces couleurs accidentelles avec les couleurs naturelles , suivent les mêmes règles & ont les mêmes apparences que les couleurs naturelles dans leur composition & dans leur mélange avec d'autres couleurs naturelles.

Ces observations pourront être de quelque utilité pour la connoissance des incommodités des yeux , qui viennent probablement d'un grand ébranlement causé par l'impression trop vive de la lumière ; une de ces incommodités , est de voir toujours devant les yeux des



points noirs pendant plus de trois mois en si grande quantité que j'en étois fort inquiet; j'avois apparemment fatigué mes yeux en faisant & en répétant trop souvent les expériences précédentes, & en regardant quelquefois le Soleil, car les points noirs ont paru dans ce même temps, & je n'en avois jamais vu de ma vie; mais enfin ils m'incommodoient tellement, sur-tout lorsque je regardois au grand jour des objets fortement éclairés, que j'étois contraint de détourner les yeux; le jaune sur-tout m'étoit insupportable, & j'ai été obligé de changer des rideaux jaunes dans la chambre que j'habitois & d'en mettre de verts; j'ai évité de regarder toutes les couleurs trop fortes & tous les objets brillans, peu-à-peu le nombre des points noirs a diminué, & actuellement je n'en fais plus incommodé. Ce qui m'a convaincu que ces points noirs viennent de la trop forte impression de la lumière, c'est qu'après avoir regardé le Soleil, j'ai toujours vu une image colorée que je portois plus ou moins long-temps sur tous les objets, & suivant avec attention les différentes nuances de cette image colorée, j'ai reconnu qu'elle se décoloroit peu-à-peu, & qu'à la fin je ne portois plus sur les objets qu'une tache noire, d'abord assez grande, qui diminuoit ensuite peu-à-peu, & se réduisoit enfin à un point noir.

Je vais rapporter à cette occasion un fait qui est assez remarquable, c'est que je n'étois jamais plus incommodé de ces points noirs que quand le ciel étoit couvert de nuées blanches, ce jour me fatiguoit beaucoup plus que

la lumière d'un ciel serein, & cela parce qu'en effet la quantité de lumière réfléchie par un ciel couvert de nuées blanches, est beaucoup plus grande que la quantité de lumière réfléchie par l'air pur; & qu'à l'exception des objets éclairés immédiatement par les rayons du Soleil, tous les autres objets qui sont dans l'ombre, sont beaucoup moins éclairés que ceux qui le sont par la lumière réfléchie d'un ciel couvert de nuées blanches.

Avant que de terminer ce Mémoire, je crois devoir encore annoncer un fait qui paroîtra peut-être extraordinaire, mais qui n'en est pas moins certain, & que je suis fort étonné qu'on n'ait pas observé; c'est que les ombres des corps qui par leur essence doivent être noires, puisqu'elles ne sont que la privation de la lumière, que les ombres, dis-je, sont toujours colorées au lever & au coucher du Soleil; j'ai observé pendant l'été de l'année 1743, plus de trente aurores & autant de soleils couchans, toutes les ombres qui tomboient sur du blanc, comme sur une muraille blanche, étoient quelquefois vertes, mais le plus souvent bleues, & d'un bleu aussi vif que le plus bel azur. J'ai fait voir ce phénomène à plusieurs personnes qui ont été aussi surprises que moi; la saison n'y fait rien, car il n'y a pas huit jours (15 novembre 1743) que j'ai vu des ombres bleues, & quiconque voudra se donner la peine de regarder l'ombre de l'un de ses doigts au lever ou au coucher du Soleil sur un morceau de papier blanc, verra comme moi cette ombre bleue. Je ne sache pas qu'aucun Astronome, qu'aucun Physicien, que

personne, en un mot, ait parlé de ce phénomène, & j'ai cru qu'en faveur de la nouveauté on me permettroit de donner le précis de cette observation.

Au mois de juillet 1743, comme j'étois occupé de mes couleurs accidentelles, & que je cherchois à voir le Soleil, dont l'œil soutient mieux la lumière à son coucher qu'à toute autre heure du jour, pour reconnoître ensuite les couleurs & les changemens de couleurs causés par cette impression, je remarquai que les ombres des arbres qui tomboient sur une muraille blanche étoient vertes; j'étois dans un lieu élevé & le Soleil se couchoit dans une gorge de montagnes, en sorte qu'il me paroissoit fort abaissé au-dessous de mon horizon; le ciel étoit serein, à l'exception du couchant, qui, quoiqu'exempt de nuages, étoit chargé d'un rideau transparent de vapeurs d'un jaune rougeâtre, le Soleil lui-même étoit fort rouge, & sa grandeur apparente au moins quadruple de ce qu'elle est à midi; je vis donc très-distinctement les ombres des arbres qui étoient à 20 & 30 pieds de la muraille blanche, colorés d'un vert tendre tirant un peu sur le bleu; l'ombre d'un treillage qui étoit à 3 pieds de la muraille, étoit parfaitement dessinée sur cette muraille, comme si on l'avoit nouvellement peinte en vert-de-gris: cette apparence dura près de 5 minutes, après quoi la couleur s'affoiblit avec la lumière du Soleil, & ne disparut entièrement qu'avec les ombres. Le lendemain, au lever du Soleil, j'allai regarder d'autres ombres sur une muraille blanche, mais au lieu de les trouver vertes, comme je m'y attendois, je les trouvai bleues ou plutôt de la couleur

de l'indigo le plus vif; le ciel étoit ferein, & il n'y avoit qu'un petit rideau de vapeurs jaunâtres au levant, le Soleil se levoit fur une colline, en forte qu'il me paroiffoit élevé au-deffus de mon horizon, les ombres bleues ne durèrent que 3 minutes, après quoi elles me parurent noires; le même jour je revis au coucher du Soleil les ombres vertes, comme je les avois vues la veille. Six jours se paffèrent enfuite fans pouvoir observer les ombres au coucher du Soleil, parce qu'il étoit toujours couvert de nuages; le feptième jour je vis le Soleil à fon coucher, les ombres n'étoient plus vertes, mais d'un beau bleu d'azur, je remarquai que les vapeurs n'étoient pas fort abondantes, & que le Soleil ayant avancé pendant fept jours, se couchoit derrière un rocher qui le faisoit difparoître avant qu'il pût s'abaisser au-deffous de mon horizon. Depuis ce temps j'ai très-fouvent observé les ombres, foit au lever, foit au coucher du Soleil, & je ne les ai vues que bleues, quelquefois d'un bleu fort vif, d'autres fois d'un bleu pâle, d'un bleu foncé, mais constamment bleues.

Ce Mémoire a été imprimé dans ceux de l'Académie Royale des Sciences, *année 1743*. Voici ce que je crois devoir y ajouter aujourd'hui (*année 1773*).

Des observations plus fréquentes m'ont fait reconnoître que les ombres ne paroiffent jamais vertes au lever ou au coucher du Soleil, que quand l'horizon est chargé de beaucoup de vapeurs rouges; dans tout autre cas les ombres font toujours bleues, & d'autant plus bleues que le ciel est plus ferein. Cette couleur bleue des ombres,

n'est autre chose que la couleur même de l'air, & je ne fais pourquoi quelques Physiciens ont défini l'air *un fluide invisible (c), inodore, insipide*, puisqu'il est certain que l'azur céleste n'est autre chose que la couleur de l'air; qu'à la vérité il faut une grande épaisseur d'air, pour que notre œil s'aperçoive de la couleur de cet élément, mais que néanmoins lorsqu'on regarde de loin des objets sombres, on les voit toujours plus ou moins bleus. Cette observation que les Physiciens n'avoient pas faite sur les ombres & sur les objets sombres vus de loin, n'avoit pas échappé aux habiles Peintres, & elle doit en effet servir de base à la couleur des objets lointains, qui tous auront une nuance bleuâtre d'autant plus sensible qu'ils seront supposés plus éloignés du point de vue.

On pourra me demander comment cette couleur bleue qui n'est sensible à notre œil que quand il y a une très-grande épaisseur d'air, se marque néanmoins si fortement à quelques pieds de distance au lever & au coucher du Soleil! comment il est possible que cette couleur de l'air, qui est à peine sensible à dix mille toises de distance, puisse donner à l'ombre noire d'un treillage, qui n'est éloigné de la muraille blanche que de trois pieds, une couleur du plus beau bleu: c'est en effet de la solution de cette question que dépend l'explication du phénomène. Il est certain que la petite épaisseur d'air qui n'est que de trois pieds entre le treillage & la muraille, ne peut pas

(c) Dictionnaire de Chimie, article de l'Air.

donner à la couleur noire de l'ombre une nuance aussi forte de bleu; si cela étoit, on verroit à midi & dans tous les autres temps du jour, les ombres bleues comme on les voit au lever & au coucher du Soleil. Ainsi cette apparence ne dépend pas uniquement, ni même presque point du tout de l'épaisseur de l'air entre l'objet & l'ombre. Mais il faut considérer qu'au lever & au coucher du Soleil, la lumière de cet astre étant affoiblie à la surface de la Terre, autant qu'elle peut l'être par la plus grande obliquité de cet astre, les ombres sont moins denses, c'est-à-dire, moins noires dans la même proportion, & qu'en même temps la Terre n'étant plus éclairée que par cette foible lumière du Soleil qui ne fait qu'en raser la superficie, la masse de l'air qui est plus élevée, & qui par conséquent reçoit encore la lumière du Soleil bien moins obliquement, nous renvoie cette lumière, & nous éclaire alors autant & peut-être plus que le Soleil. Or cet air pur & bleu ne peut nous éclairer qu'en nous renvoyant une grande quantité de rayons de sa même couleur bleue, & lorsque ces rayons bleus que l'air réfléchit, tomberont sur des objets privés de toute autre couleur comme les ombres, ils les teindront d'une plus ou moins forte nuance de bleu, selon qu'il y aura moins de lumière directe du Soleil, & plus de lumière réfléchie de l'atmosphère. Je pourrois ajouter plusieurs autres choses qui viendroient à l'appui de cette explication, mais je pense que ce que je viens de dire, est suffisant pour que les bons esprits l'entendent & en soient satisfaits.

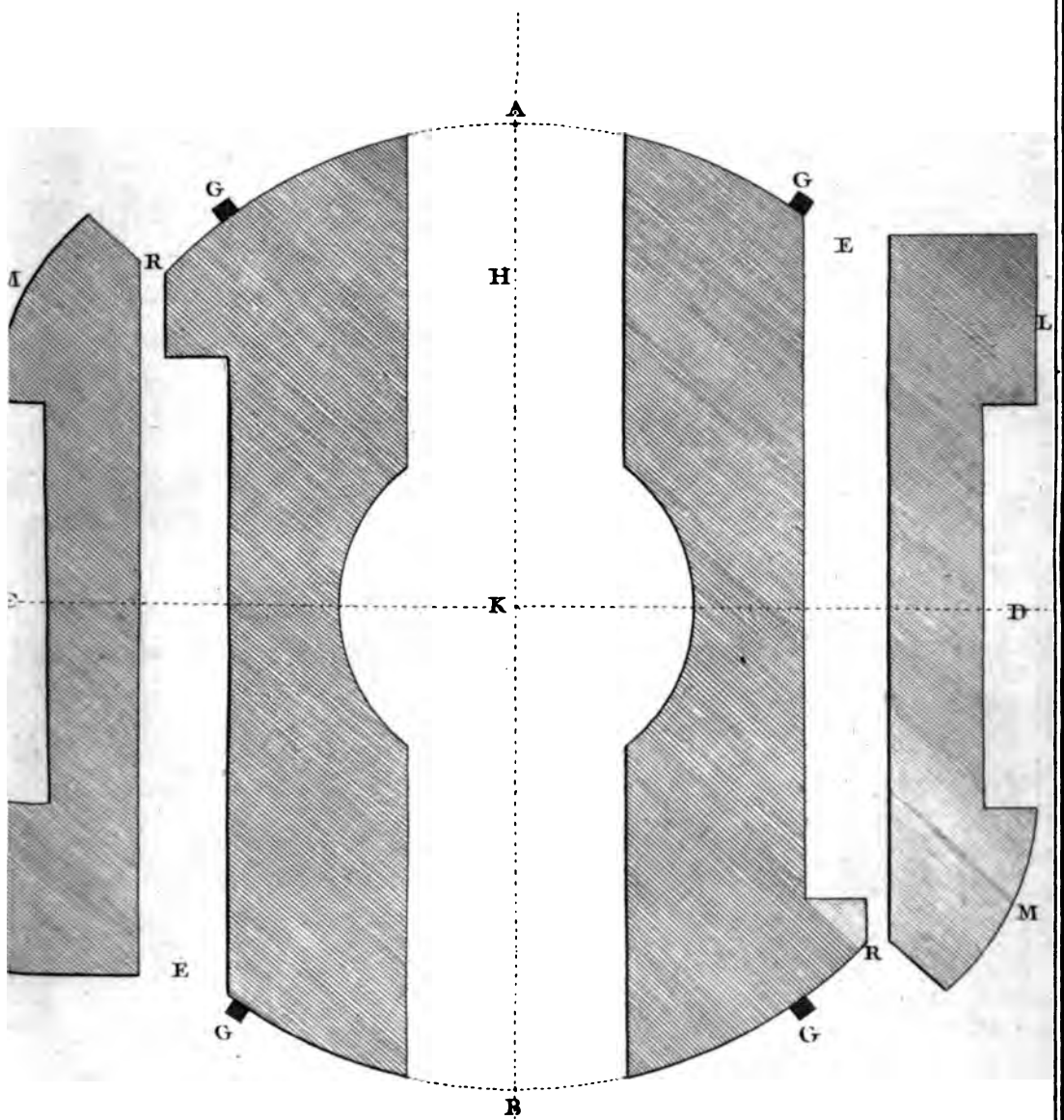
Je crois

DES MINÉRAUX, Partie Expérimentale. 541

Je crois devoir citer ici quelques faits observés par M. l'Abbé Millot, ancien grand Vicaire de Lyon, qui a eu la bonté de me les communiquer par ses lettres des 18 août 1754 & 10 février 1755, dont voici l'extrait. « Ce n'est pas seulement au lever & au coucher du Soleil, que les ombres se colorent. A midi, le ciel étant couvert de nuages, excepté en quelques endroits, vis-à-vis d'une de ces ouvertures que laissoient entr'eux les nuages, j'ai fait tomber des ombres d'un fort beau bleu sur du papier blanc, à quelques pas d'une fenêtre. Les nuages s'étant joints, le bleu disparut. J'ajouterai en passant, que plus d'une fois j'ai vu l'azur du ciel se peindre, comme dans un miroir, sur une muraille où la lumière tomboit obliquement. Mais voici d'autres observations plus importantes à mon avis; avant que d'en faire le détail, je suis obligé de tracer la topographie de ma chambre: elle est à un troisième étage; la fenêtre près d'un angle au couchant, la porte presque vis-à-vis. Cette porte donne dans une galerie, au bout de laquelle, à deux pas de distance, est une fenêtre située au midi. Les jours des deux fenêtres se réunissent, la porte étant ouverte contre une des murailles; & c'est-là que j'ai vu des ombres colorées presque à toute heure, mais principalement sur les dix heures du matin. Les rayons du Soleil que la fenêtre de la galerie reçoit encore obliquement, ne tombent point par celle de la chambre, sur la muraille dont je viens de parler. Je place à quelques pouces de cette muraille des chaises de bois à dossier percé. Les ombres en sont alors de couleurs quelquefois très-vives. »

Supplément. Tome I.

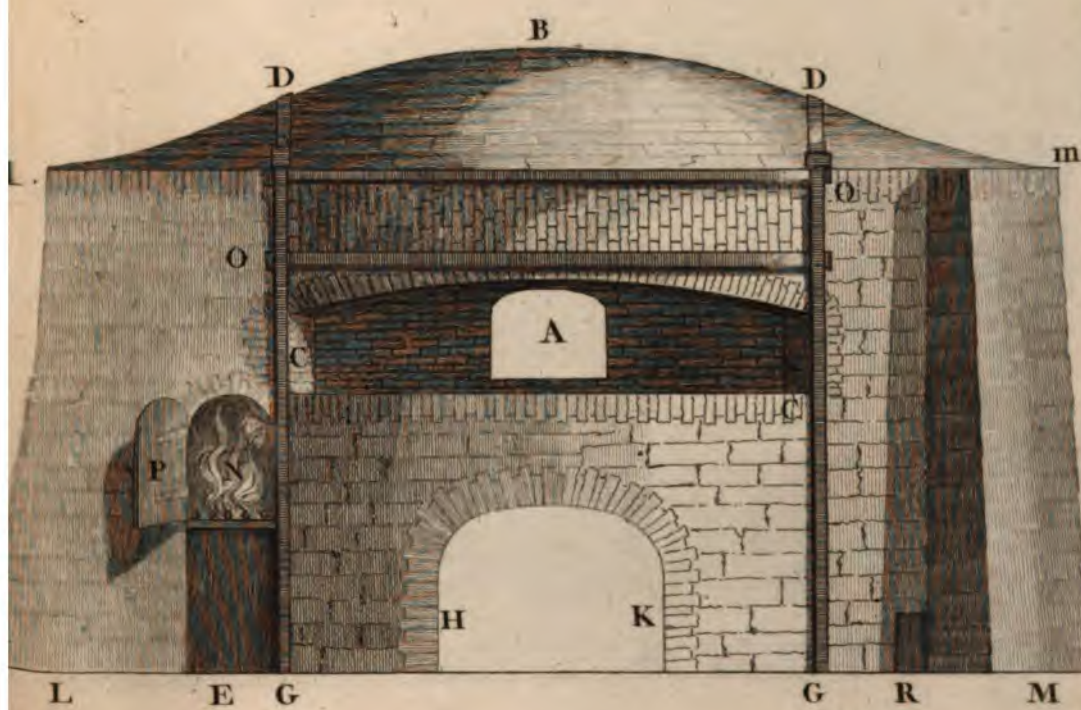
. Yyy



Echelle de Six Pieds.

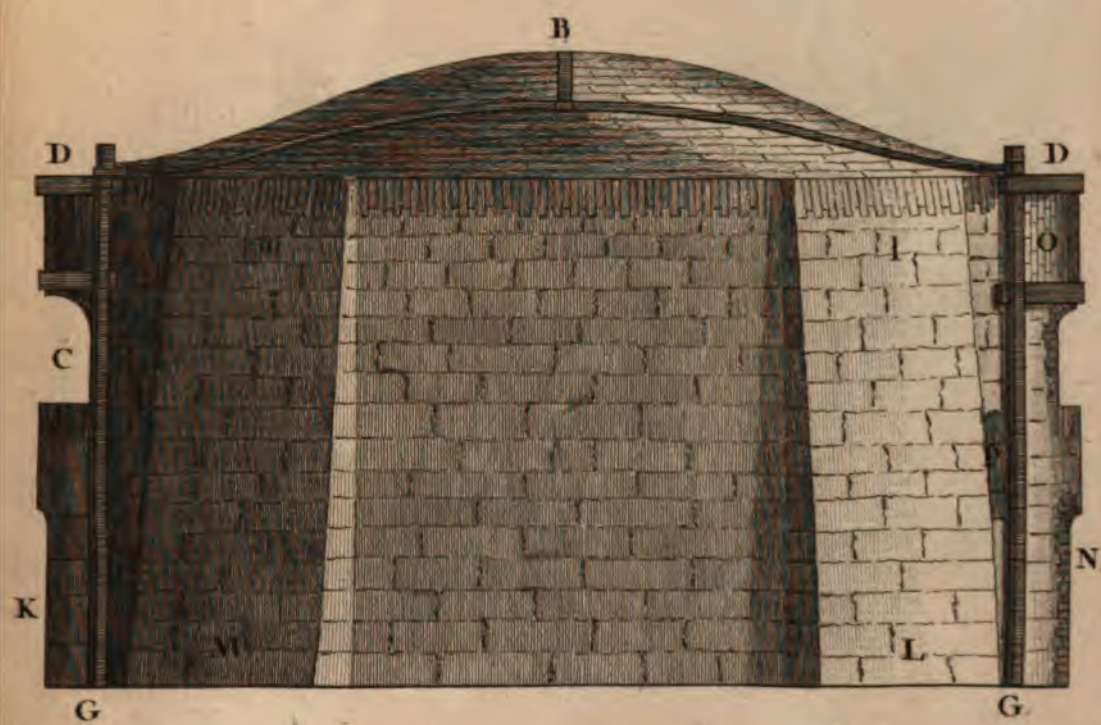




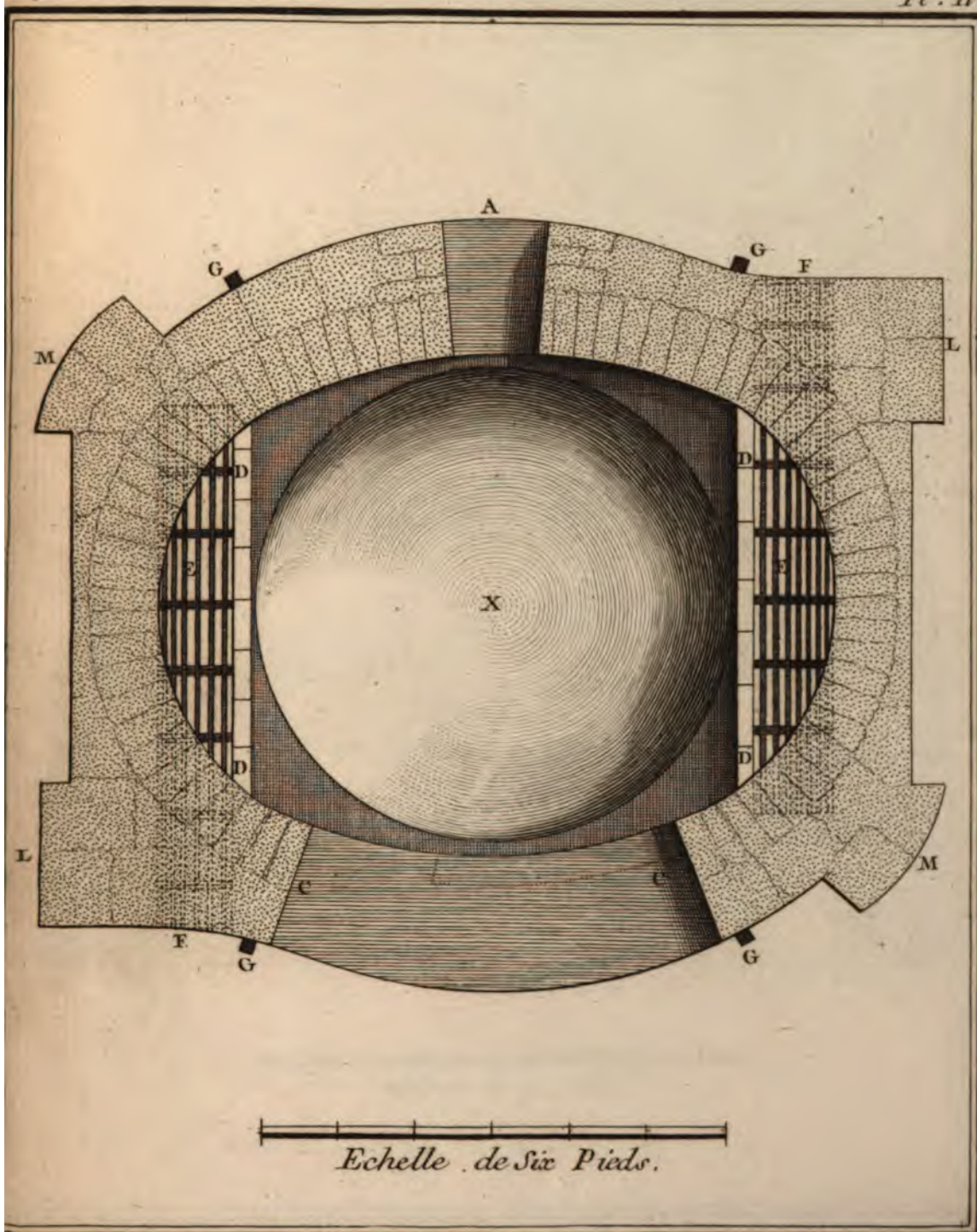


Echelle de six Pieds.

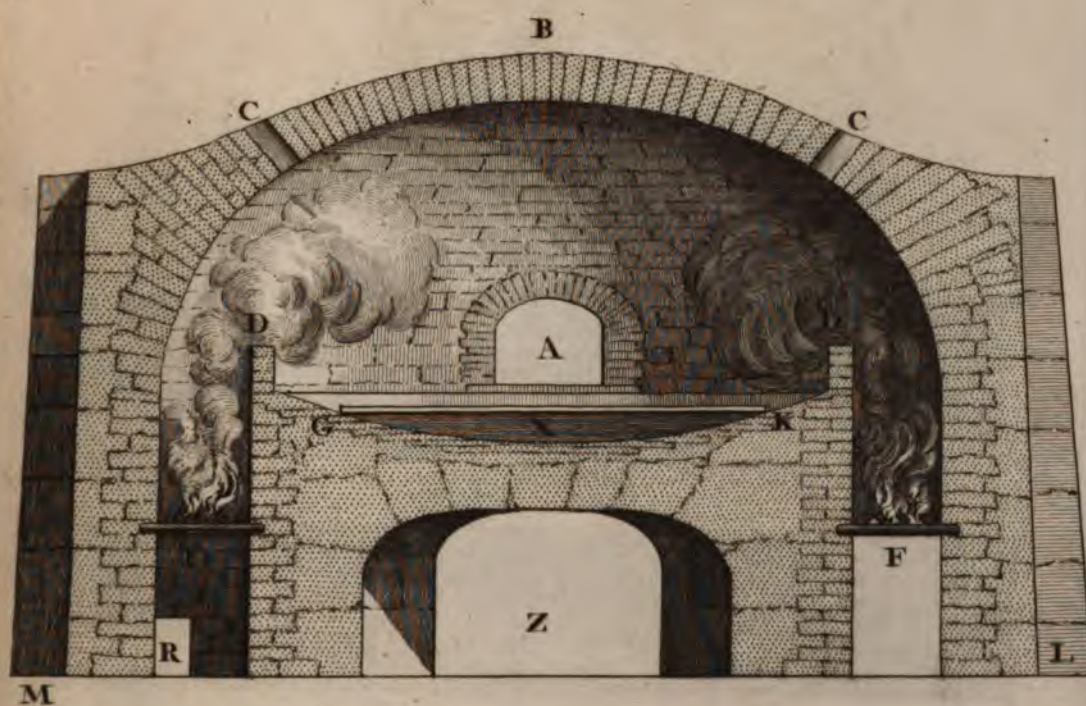




Echelle de six Pieds.







Echelle de six Piats.



Echelle de six Pieds.

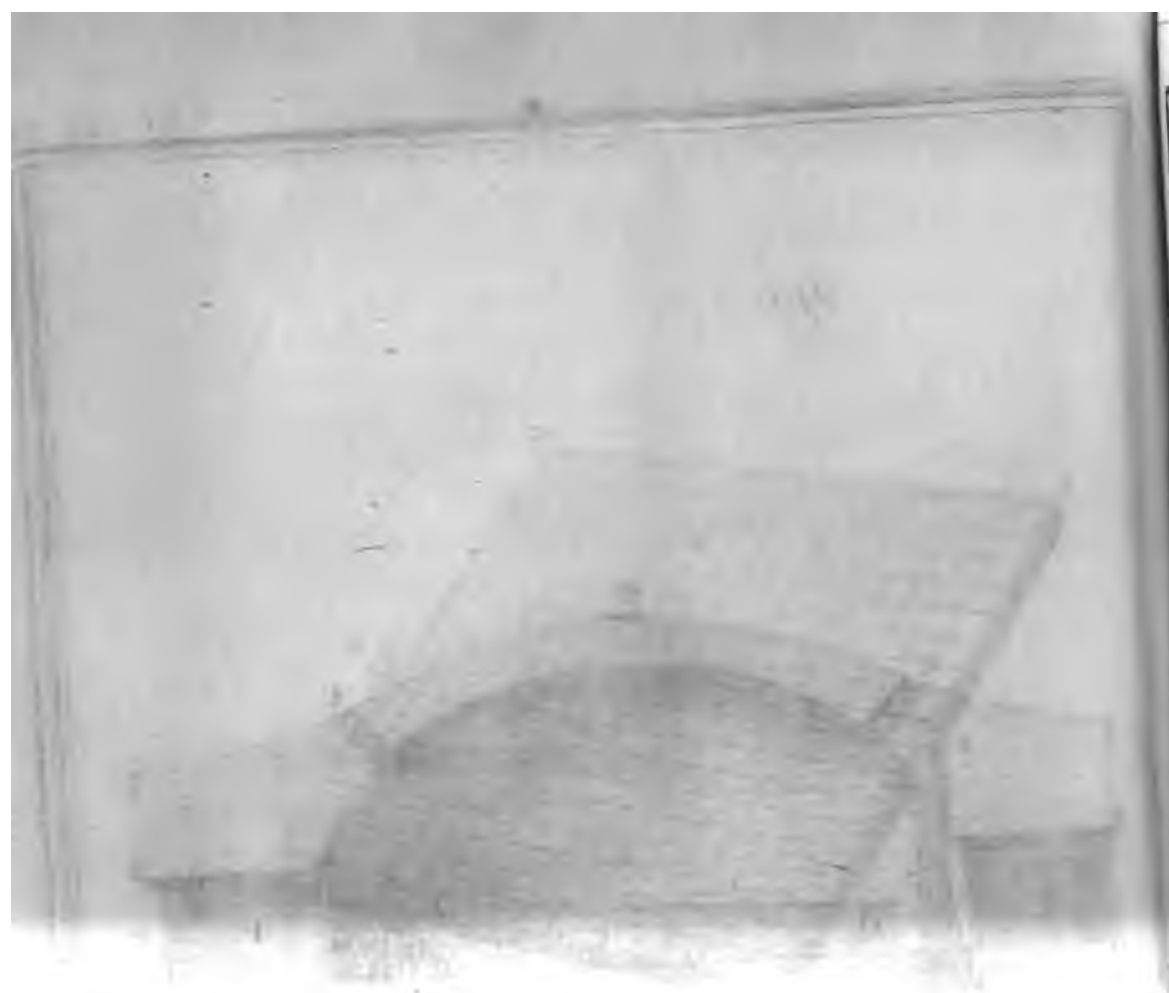
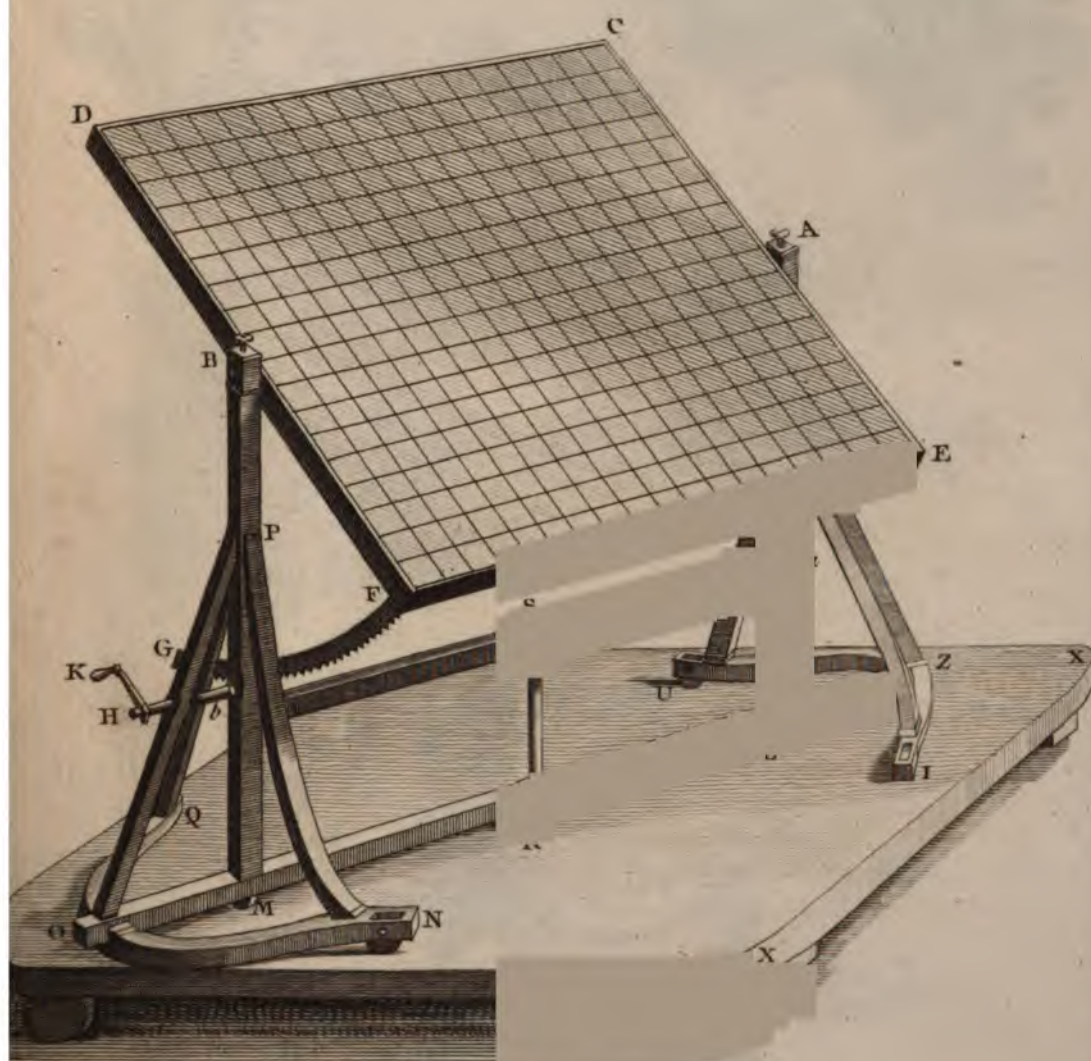


Fig. 1.



1

2

3

4

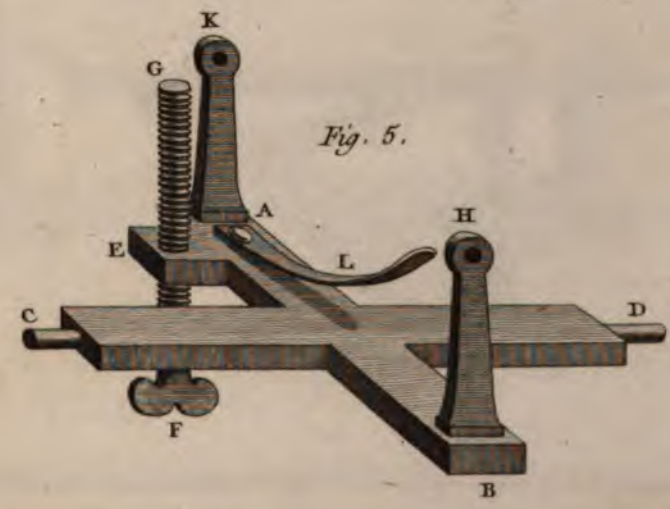
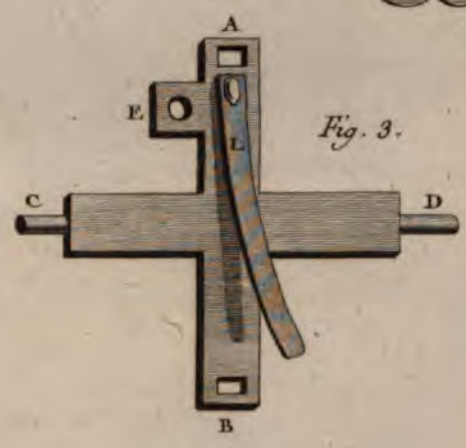
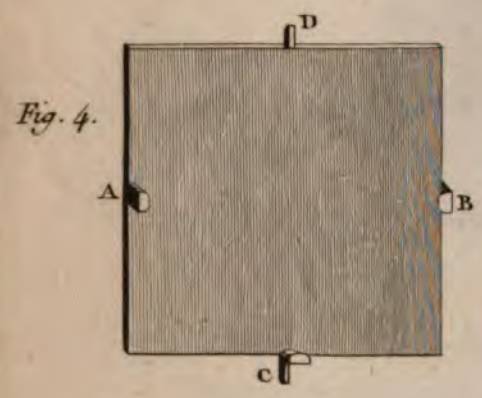
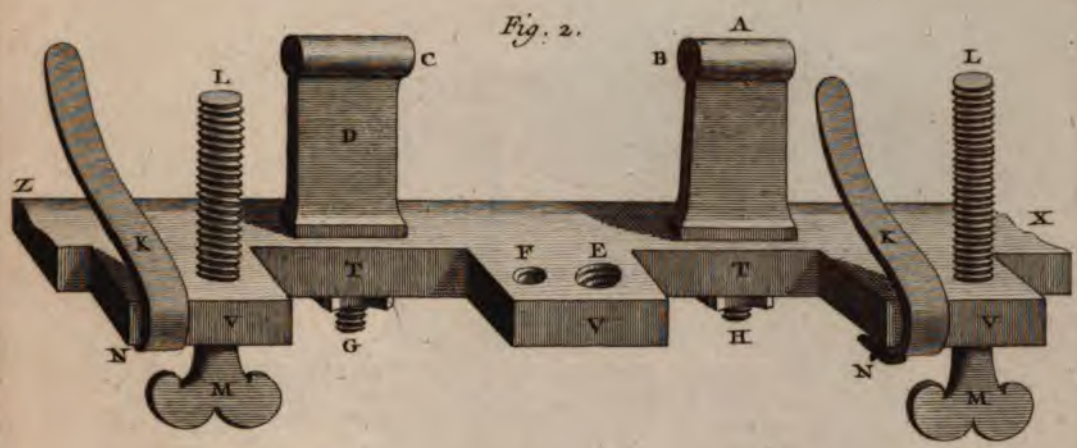




Fig. 6.

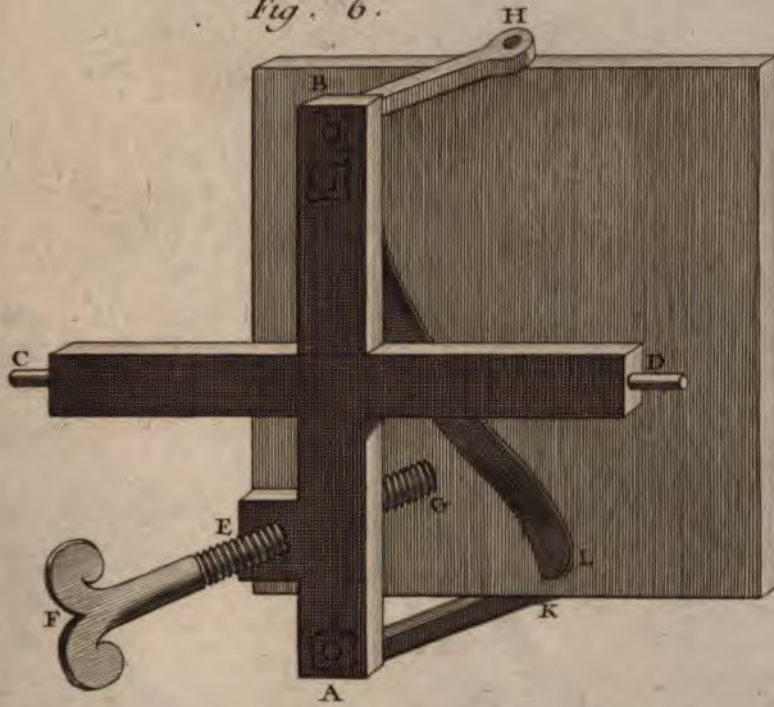
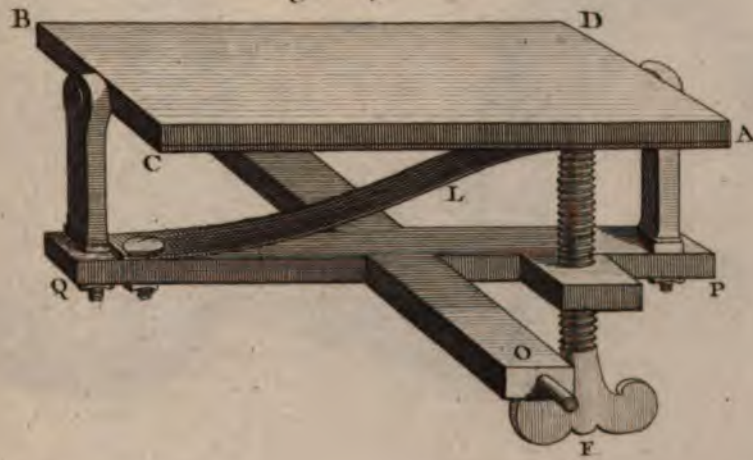


Fig. 7.



1

1

1

Fig. 1.

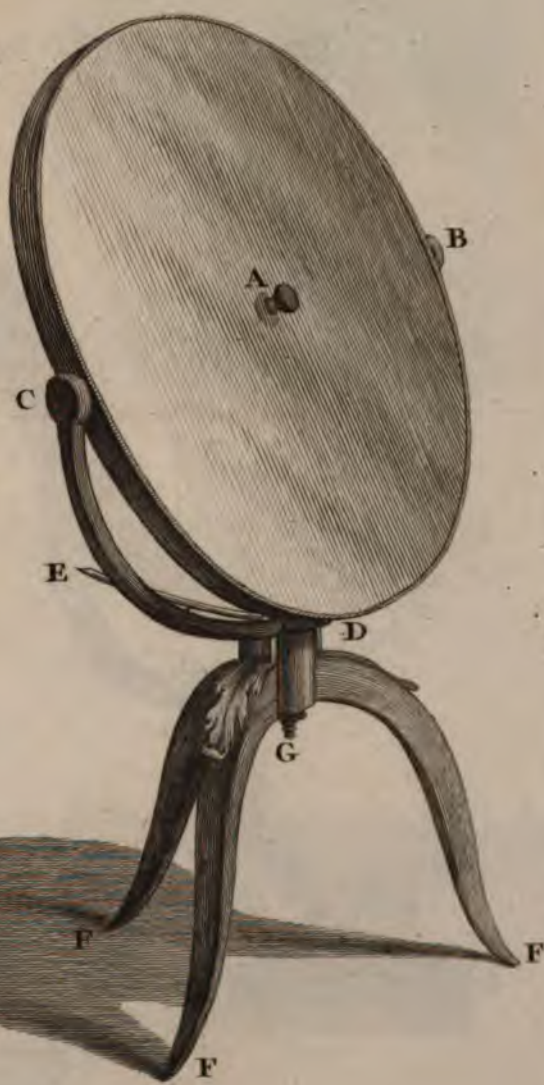


Fig. 2.



1

1

1

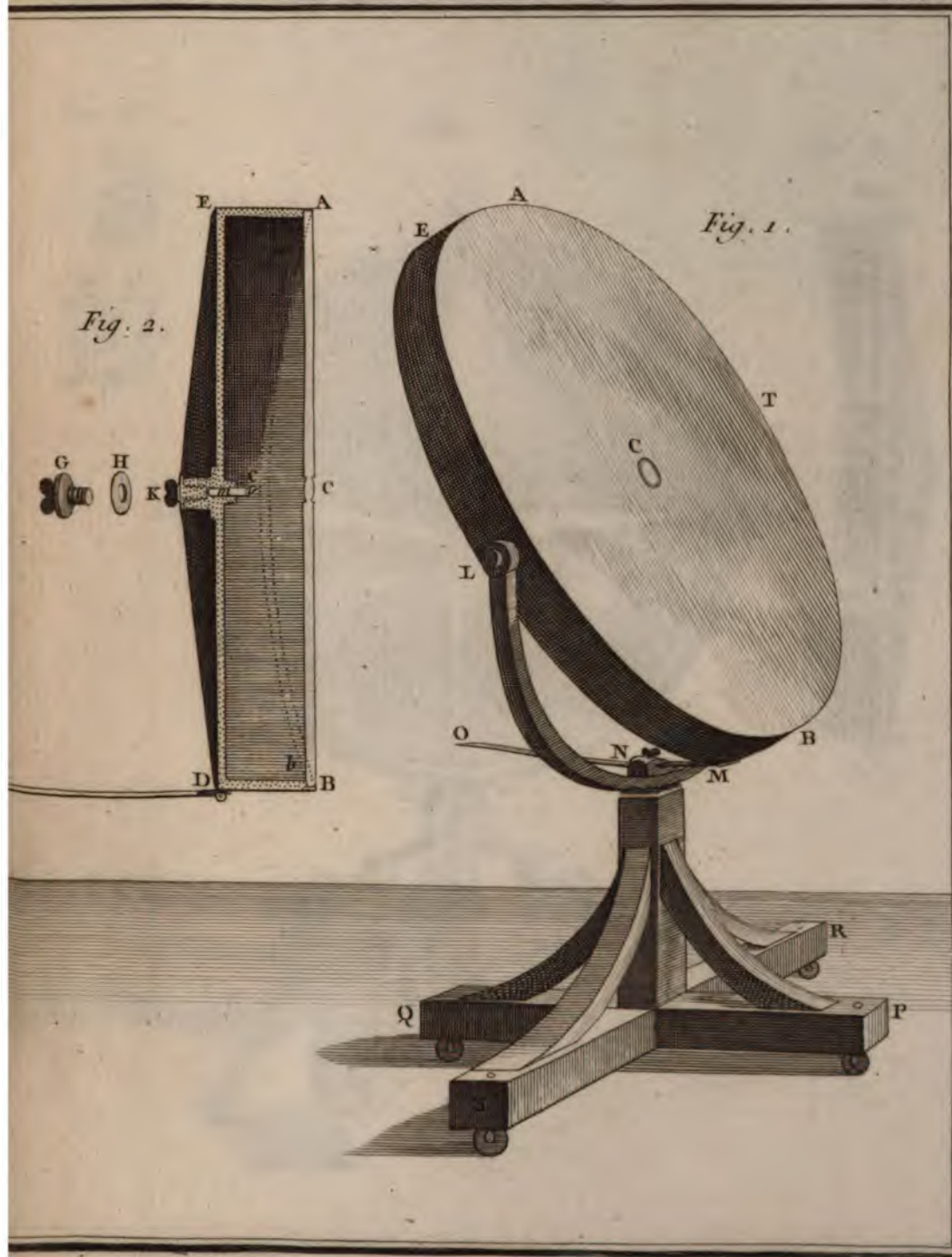


Fig. 3.



Fig. 4.

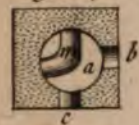


Fig. 1.

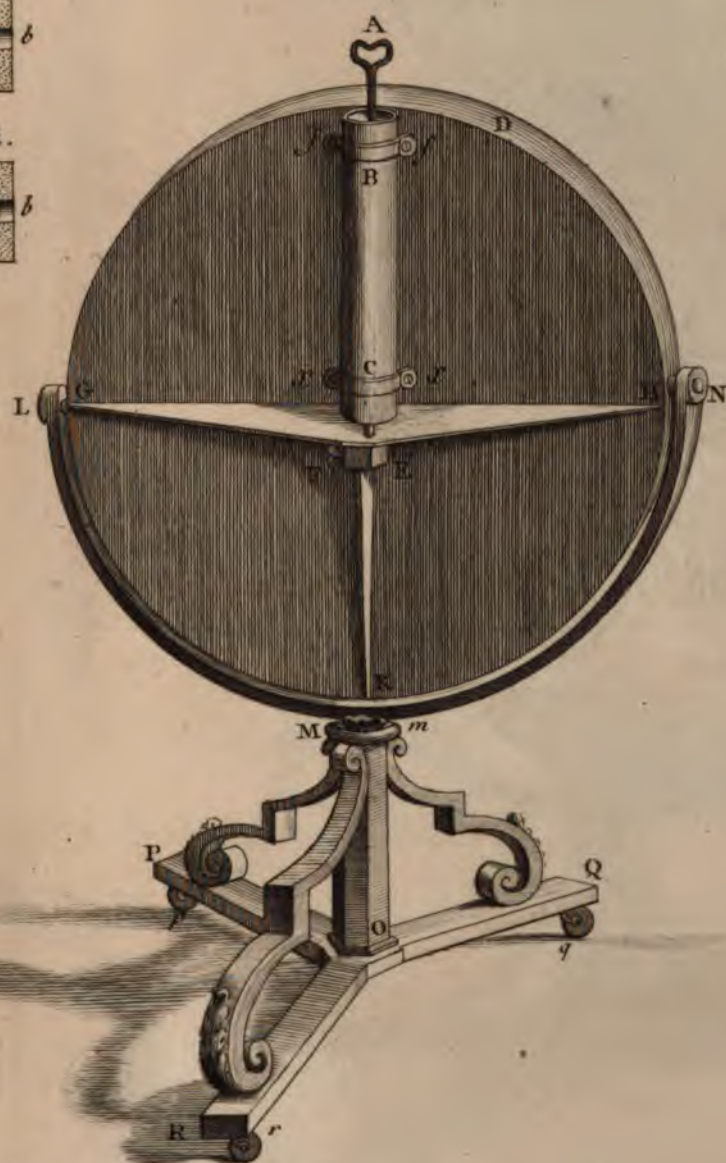
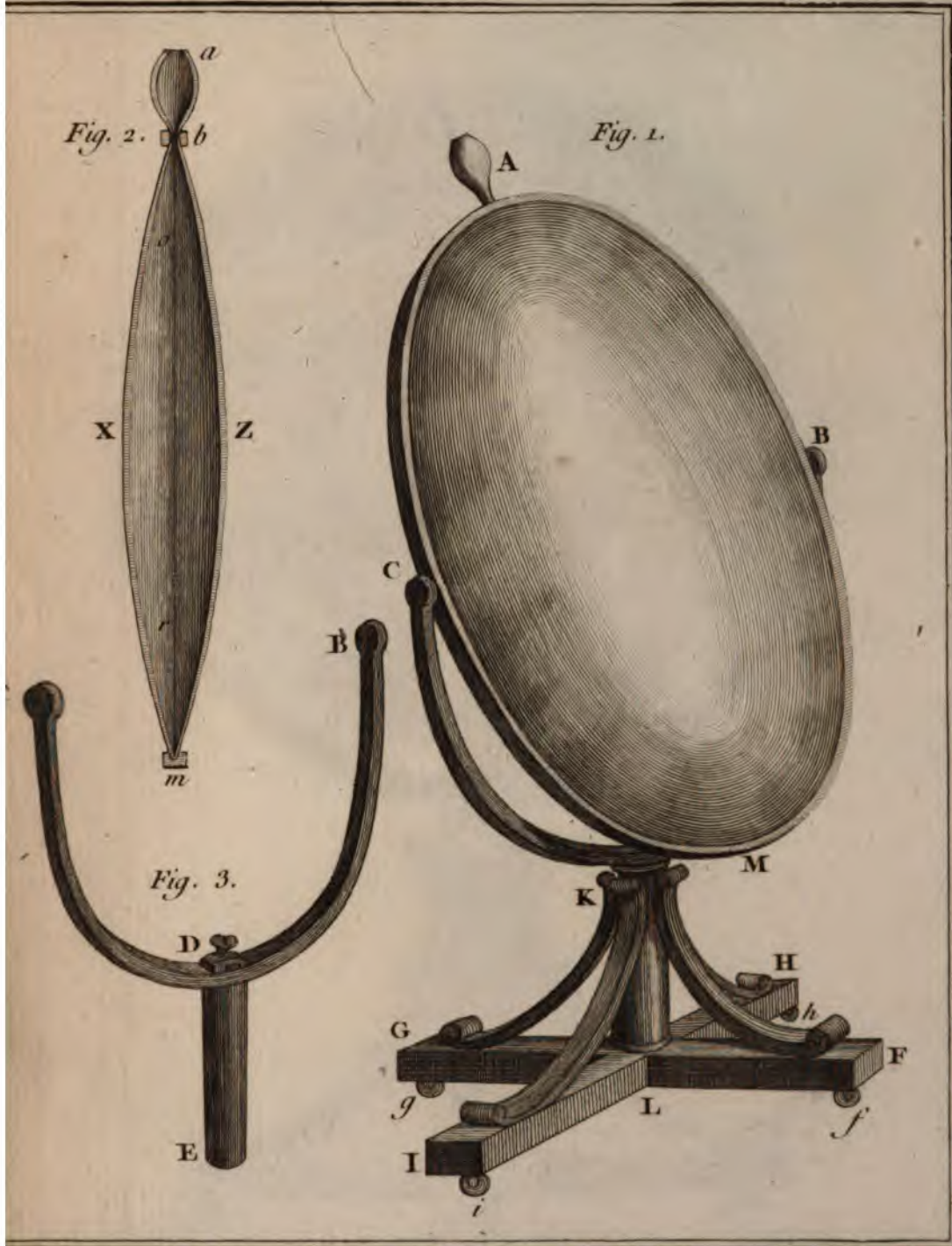


Fig. 2.



1

1







11

12

13

T A B L E

Des Matières contenues dans ce Volume.

A

ABSOLU. Il n'y a rien d'absolu dans la Nature, rien de parfait, rien d'absolument grand, rien d'absolument petit, rien d'entièrement nul, rien de vraiment infini, *page* 16.

ACIDES (les) viennent en grande partie de la décomposition des substances minérales ou végétales, preuve de cette assertion, 49. Ils ne doivent leur liquidité qu'à la quantité d'air & de feu qu'ils contiennent, 112. Contiennent toujours une certaine quantité d'alkali, 113.

ACIDES & ALKALIS. Il y a plus de terre & moins d'eau dans les alkalis, & plus d'eau & moins de terre dans les acides, 111.

ACIDES nitreux (les) contiennent une grande quantité d'air & de feu fixes, 49.

AFFINITÉS. Le degré d'affinité de l'air avec l'eau, dépend en grande partie de celui de sa température, ce degré dans son état de liquidité

est à peu-près le même que celui de la chaleur générale à la surface de la terre, 99. Les degrés d'affinité dépendent absolument de la figure des parties intégrantes des corps, 114.

AFFINITÉS chimiques (les) n'ont point d'autres principes que celui de l'attraction universelle commune à toute la matière. — Cette grande loi toujours constante, toujours la même, ne paroît varier que par son expression qui ne peut être la même dès que la figure des corps entre comme élément dans leur distance, 75 & *suiv.*

AIR (l') est le premier aliment du feu, aliment nécessaire, sans lequel le feu ne peut subsister. — Un petit point de feu, tel que celui d'une bougie allumée, absorbe une grande quantité d'air, & la bougie s'éteint au moment que la quantité ou la qualité de cet aliment lui manque, 38. L'air est le plus fluide de toutes les matières connues, à l'exception du feu qui est la cause de toute fluidité, & qu'on doit

Yyy ij

T A B L E

comme plus fluide que
— Inductions tirées de la
grande fluidité de l'air, 39 & suiv.
l'air est de toutes les matières
les plus fluides, celle que la chaleur met
le plus aisément en mouvement
infini. — Il est tout près de la
source du feu. — Pourquoi il aug-
mente si fort l'activité du feu, &
pourquoi il est nécessaire à sa sub-
stance, 40. Manière dont le feu
traverse le ressort de l'air. — Explica-
tion de la façon dont l'air élastique
devient fixe. — L'air étant raréfié
par la chaleur, peut occuper un
espace treize fois plus grand que
son volume ordinaire, 45.
L'air paroît être de toutes les ma-
tières, celle qui peut exister le plus,
indépendamment du feu. — Il lui
faut infiniment moins de chaleur
qu'à toute autre matière pour entre-
tenir sa fluidité. — Les plus grands
froids & les plus fortes condensa-
tions, ne peuvent détruire son
ressort, la chaleur seule en le ra-
réfiant est capable de cet effet, 79.
Dans quelles circonstances l'air
peut reprendre son élasticité. —
Comment il la perd & la recouvre.
— Comment il devient une subs-
tance fixe, & s'incorpore avec les
autres corps, 80. Manière dont il
contribue à la chaleur animale,

84. Explication de la manière dont
l'air que les animaux respirent,
contribue à l'entretien de la chaleur
animale. — Comment il passe dans
le sang des animaux, 87 & suiv.
Il fait partie très-sensible de la
nourriture des végétaux & se fixe
dans leur intérieur, 91. L'air
contenu dans l'eau est dans un état
moyen entre la fixité & l'élasticité,
97. Il se sépare plus aisément de
l'eau que de toute autre matière,
98. Explication de la manière
dont le froid & le chaud dégagent
également l'air contenu dans l'eau,
99. Il y a beaucoup moins d'air
dans l'eau, que d'eau dans l'air.
— Il s'imbibe très-aisément de
l'eau, & paroît aussi la rendre
plus aisément, 100 & 101.

AIR FIXE. Sa différence avec l'air
disséminé dans les corps, 45 & suiv.
Il faut une assez longue résidence
de l'air devenu fixe dans les
substances terrestres pour qu'il
s'établisse à demeure sous cette
nouvelle forme. Mais il n'est pas
nécessaire que le feu soit violent
pour faire perdre à l'air son élasti-
cité; le plus petit feu & même une
chaleur très-médiocre suffit, pourvu
qu'elle soit appliquée long-temps
sur une petite quantité d'air, 81.
L'air fixe existe en grande quantité

dans toutes les substances animales ou végétales, & dans un grand nombre de matières brutes, 92.

ALKALI (l') est produit par le feu ; expérience qui le démontre, 112. Le feu est le principe de la formation de l'alkali minéral & les autres alkalis doivent également leur formation à la chaleur constante de l'animal & du végétal dont on les tire, 113.

ANIMAUX. La chaleur dans les différens genres d'animaux n'est pas égale, les oiseaux sont les plus chauds de tous, les quadrupèdes ensuite, l'homme après les quadrupèdes, les oies après l'homme, les reptiles beaucoup après, & enfin les poissons, les insectes & les coquillages sont de tous les animaux ceux qui ont le moins de chaleur, 81. Les animaux qui ont des poumons & qui par conséquent respirent l'air ont toujours plus de chaleur que ceux qui en sont privés ; & plus la surface des poumons est étendue, plus aussi leur sang devient chaud. — Les oiseaux ont, relativement au volume de leur corps, les poumons considérablement plus étendus que l'homme ou les quadrupèdes, & c'est par cette raison qu'ils ont plus de chaleur ; ceux qui les ont moins étendus ont

aussi beaucoup moins de chaleur, & elle dépend en général de la force & de l'étendue des poumons, 84 & suiv. — Les animaux fixent & transforment l'air, l'eau & le feu en plus grande quantité que les végétaux. — Les fonctions des corps organisés, sont l'un des plus puissans moyens que la Nature emploie pour la conversion des élémens, 109.

ANIMAUX à coquilles. Les animaux à coquilles ou à transudation pierreuse, sont plus nombreux dans la mer que les insectes ne le sont sur la terre, 105.

ANTIMOINE. Différence de fusibilité entre le régule d'antimoine ou antimoine natif, & l'antimoine qui a déjà été fondu, 294.

ARBRES. La chaleur de l'atmosphère en été est plus grande que la chaleur propre de l'arbre, mais en hiver cette chaleur propre de l'arbre est plus grande que celle de l'atmosphère, 82 & 83. Causes de la chaleur intérieure des arbres & des autres végétaux, 83.

B

BALANCE hydrostatique. On ne peut rien conclure de positif des expériences faites à la balance hydrostatique sur des volumes trop petits, 310.

BOULETS de Canon. C'est une très-mauvaise pratique que de faire chauffer à blanc & plusieurs fois les boulets de canon pour en diminuer le volume; ils deviennent par cette opération réitérée très-légers & cassans, 342.

BURE. C'est ainsi qu'on appelle la partie supérieure du fourneau à fondre les mines de fer, qui s'élève au-dessus de son terre-plein, 372.

C

CALCAIRE. Les matières calcaires se réduiroient en verre comme toutes les autres matières terrestres par l'augmentation du feu, soit des fourneaux, soit des miroirs ardents, 64.

CALCINATION. Par la simple calcination l'on augmente le poids du plomb de près d'un quart, & l'on diminue celui du marbre de près de moitié; il y a donc un quart de matière inconnue que le feu donne au premier, & une moitié d'autre matière également inconnue qu'il enlève au second; & lorsqu'après cette calcination l'on travaille sur ces matières calcinées, il est évident que ce n'est plus sur le plomb ou sur le marbre que l'on travaille, mais sur des matières dénaturées ou composées par l'action du feu, 56. La calci-

nation est pour les corps fixes & incombustibles, ce qu'est la combustion pour les matières volatiles & inflammables. — Elle a besoin, comme la combustion, du secours de l'air. — Comparaison de la calcination & de la combustion, 70 & suiv. Toute calcination est toujours accompagnée d'un peu de combustion, & de même toute combustion est toujours accompagnée d'un peu de calcination, 72. Explication de la manière dont certaines matières augmentent de pesanteur par l'effet de la calcination, 73. Calcination produite par la chaleur obscure dans la pierre calcaire jusqu'à 2 pieds & 2 pieds $\frac{1}{2}$ de profondeur, 386. La calcination est plus grande par la chaleur obscure & concentrée que par le feu libre & lumineux. — Moyen de faire à peu de frais la calcination du plâtre & des pierres, 456.

CALCUL. On peut tout représenter avec le calcul, mais on ne réalise rien, 135.

CANONS de fusil. La soudure est l'opération la plus importante dans la fabrication des canons de fusil, & celle qui est en même temps la plus difficile. — Précautions qu'il faudroit prendre pour la faire réussir, 364.

CHALEUR (la) paroît tenir encore de plus près que la lumière à l'essence du feu, & on doit regarder la chaleur comme une chose différente de la lumière & du feu, 20. Elle existe aussi très-souvent sans lumière, *ibid.* On a fait moins de découvertes sur la nature de la chaleur que sur celle de la lumière, 21. Siége de la chaleur différent de celui de la lumière, *ibid.* Le globe de la Terre & en général toutes les matières fluides & solides dont il est composé ou environné, ont toutes une chaleur propre très-grande & plus grande que la chaleur qui nous vient du Soleil, 21 & *suiv.* Toute la matière connue est chaude, & dès-lors la chaleur est une affection bien plus générale que celle de la lumière, 22. Les molécules de la chaleur sont bien plus grosses que celles de la lumière, 22. Son mouvement progressif est bien plus lent que celui de la lumière. — Le principe de la chaleur est l'attrition des corps, *ibid.* Sa production & celle de la lumière; leur différence, 23. Elle diminue dans sa propagation beaucoup plus que la lumière, 28. L'on doit reconnoître deux sortes de chaleurs; l'une lumineuse, dont le Soleil est le foyer immense, & l'autre obs-

cure, dont le grand réservoir est le globe terrestre, 32. La chaleur qui émane du globe de la Terre est bien plus considérable que celle qui nous vient du Soleil. — Elle est dans le climat de Paris vingt-neuf fois plus grande en été, & quatre cents quatre-vingt-dix fois plus grande en hiver que celle qui nous vient de cet astre, & cette estimation est encore trop foible, 33 & 34. Effets de la chaleur du globe terrestre sur les matières minérales, 36. La chaleur intérieure du globe a été originairement bien plus grande qu'elle ne l'est aujourd'hui; on doit lui rapporter, comme à la cause première toutes les sublimations, précipitations, agrégations, séparations, en un mot, tous les mouvemens qui se sont faits & se font chaque jour dans l'intérieur du globe, 36. La chaleur seule & dénuée de toute apparence de lumière & de feu peut produire les mêmes effets que le feu le plus violent, 37. Elle chasse des corps toutes les parties humides, elle dilate les corps en les séchant & en augmente la dureté; exemple de cette dureté acquise par la chaleur dans les pierres calcaires. — Elle augmente la pesanteur spécifique de plusieurs matières, & se fixe

T A B L E

ns leur intérieur lorsqu'elle leur
 le long-temps appliquée, 69. Les
 degrés de chaleur sont différens
 dans les différens genres d'ani-
 aux, 81. La chaleur propre du
 be terrestre entre comme élé-
 ment dans la combinaison de tous
 autres élémens, 95. Progref-
 n de la chaleur, tant pour l'en-
 que pour la sortie dans des
 fer de différens dia-
 mètres, déterminée par des expé-
 nces précises, 145 & *suiv.* La
 se de la chaleur dans les globes,
 n'est rigoureusement proporion-
 nelle à leur diamètre, que dans la
 supposition mathématique que ces
 globes soient composés d'une ma-
 tière parfaitement perméable à la
 chaleur; en sorte que la sortie de
 la chaleur fût absolument libre, &
 que les particules ignées ne trou-
 vassent aucun obstacle qui pût les
 arrêter ni changer le cours de leur
 direction. — Mais les obstacles qui
 résultent de la perméabilité non
 absolue, imparfaite & inégale de
 toute matière solide, au lieu de
 diminuer le temps de la durée de
 la chaleur, doivent au contraire
 l'augmenter, 153. La durée de la
 chaleur dans différentes matières
 exposées au même feu pendant un
 temps égal, est toujours dans la

même proportion, soit que le
 degré de chaleur soit plus grand
 ou plus petit; exemples, 168. Ce
 n'est pas proportionnellement à
 leur densité que les corps reçoivent
 & perdent plus ou moins vite la
 chaleur, mais dans un rapport bien
 différent & qui est en raison inverse
 de leur solidité, c'est-à-dire, de
 leur plus ou moins grande non-
 fusibilité : démonstration de cette
 vérité par l'expérience, 169 &
suiv. La densité n'est pas relative à
 l'échelle du progrès de la chaleur
 dans les corps solides, ni dans les
 fluides, 171 & 172. Ordre dans
 lequel les matières minérales re-
 çoivent & perdent la chaleur à
 commencer par le fer, qui de toutes
 les matières est celle à laquelle il
 faut le plus de temps pour s'é-
 chauffer & se refroidir.

Fer.	Plomb.
Émétil.	Étain.
Cuivre.	Pierre calcaire tendre.
Or.	Glaife.
Argent.	Bismuth.
Zinc.	Porcelaine.
Marbre blanc.	Antimoine.
Marbre commun.	Ocre.
Pierre calcaire dure.	Craie.
Grès.	Gyps.
Verre.	Bois,

279 & *suivantes.* Le progrès de la
 chaleur dans les métaux, demi-
 métaux

métaux & minéraux métalliques, est en même raison, ou du moins en raison très-voisine de celle de leur fusibilité, 295. Le progrès de la chaleur dans toutes les substances minérales est toujours à très-peu près en raison de leur plus ou moins grande facilité à se calciner ou à se fondre, mais quand leur calcination ou leur fusion sont également difficiles, & qu'elles exigent un degré de chaleur extrême, alors le progrès de la chaleur se fait suivant l'ordre de leur densité, 299. Lorsque la chaleur est appliquée long-temps, elle se fixe dans les pierres & autres matières solides, & en augmente la pesanteur spectrique, 382 & suiv. Estimation de la quantité de chaleur qui se fixe dans les pierres calcaires, 392.

CHALEUR animale (la) est une espèce de feu qui ne diffère du feu commun que du moins au plus. — Raison pourquoi ce feu ou cette chaleur animale sont sans flamme & sans fumée apparente, 87 & suiv.

CHALEUR concentrée. La plus violente chaleur, & la plus concentrée pendant un très-long-temps, ne peut sans le secours & le renouvellement de l'air, fondre la mine de fer ni même le sable vitrescible, tandis qu'une chaleur de même espèce &

Supplément. Tome I.

beaucoup moindre peut calciner toutes les matières calcaires, 382.

La chaleur la plus violente dès qu'elle n'est pas nourrie, produit moins d'effet que la plus petite chaleur qui trouve de l'aliment, 384. Chaleur morte & feu vivant, leur différence, *ibid.*

CHALEUR obscure, c'est-à-dire, chaleur privée de lumière, de flamme & de feu libre; ses effets, 369 & suiv. Petite quantité d'alimens qu'elle consomme, en comparaison de la très-grande quantité d'alimens que consomme le feu libre. — Comparaison des effets de la chaleur obscure avec les effets du feu lumineux, 377 & suiv. En augmentant la masse de la chaleur obscure, on peut produire de la lumière, de la même manière qu'en augmentant la masse de la lumière on produit de la chaleur, 385.

CHARBON. Il ne se dégage que peu ou point d'air du charbon dans sa combustion, quoiqu'il s'en dégage plus d'un tiers du poids total du bois de chêne bien séché, 376. Expérience sur la diminution de son volume & de sa masse dans un grand fourneau clos, où l'air n'a point d'accès, 381.

CHAUFFER & refroidir. Il faut environ la sixième partie & demie du temps pour chauffer à blanc

. Z z z

les globes de fer, de ce qu'il en faut pour les refroidir au point de pouvoir les tenir dans la main, & environ la quinzième partie & demie du temps qu'il faut pour les refroidir au point de la température actuelle, 159.

CHAUX (la) faite avec des coquilles, est plus foible que la chaux faite avec du marbre ou de la pierre dure.

—Explication des différens phénomènes que présente la calcination de la chaux, 106 & 107. La chaux qui a subi une longue calcination, contient une plus grande partie d'alkali, 112. Moyen facile de faire de la chaux à moindres frais, 386. Différence de la chaux faite à un feu lent, ou simplement avec la chaleur obscure, & de la chaux faite à la manière ordinaire, 387.

CHIMIE. Défauts de sa théorie, 55.

D'où provient l'obscurité de cette science, 75 & suiv.

COMBUSTIBLES. Les matières combustibles ne se consomment pas dans des vaisseaux bien clos, quoiqu'exposées à l'action du plus grand feu, 38. On peut mesurer la célérité ou la lenteur avec laquelle le feu consume les matières combustibles, par la quantité plus ou moins grande de l'air qu'on lui fournit, 41. **Matières combustibles** qui paroissent

n'avoir pas besoin d'air pour se consumer, 42. Explication de la manière dont se fait la combustion de ces matières, *ibid.* Différences des matières combustibles & non combustibles, *ibid.* Rapport des matières combustibles avec le feu, 43 & suiv. Différence essentielle entre les matières volatiles & les matières fixes, & entre les substances plus ou moins combustibles, 44. Toutes les matières combustibles viennent originairement des animaux ou des végétaux; preuve de cette assertion, 46 & suiv.

COMBUSTION. Explication de la manière dont s'opère la combustion, 41 & suiv. Ce qu'elle suppose de plus que la volatilisation, 43. Ses effets comparés à ceux de la calcination, 71. La combustion & la calcination sont des effets du même ordre, *ibid.*

COMÈTES. Correction à faire à l'estime que Newton a faite de la chaleur que le Soleil a communiquée à la comète de 1680, page 160. Cette comète n'a pu recevoir le degré de chaleur assigné par Newton, il auroit fallu pour cela qu'elle eût séjourné pendant un très-long temps dans le point de son périhélie, 162. Explication de l'origine de ce que l'on appelle les queues des comètes,

165. Lorsque les comètes approchent du Soleil, elles ne reçoivent pas une chaleur immense, ni très-long-temps durable; leur séjour est si court dans le voisinage de cet astre, que leur masse n'a pas le temps de s'échauffer, & il n'y a guère que la partie de la surface exposée au Soleil qui soit brûlée par cet instant de grande chaleur, *ibid.*

CONGÉLATION (la) paroît présenter d'une manière inverse les mêmes phénomènes que l'inflammation, 103.

COQUILLAGES, (les) ont produit toute la matière calcaire qui existe sur le globe terrestre, 104 & 105.

COQUILLES. Accroissement & multiplication des coquilles, 105.

CORPS. Un corps dur & absolument inflexible, seroit nécessairement immobile, c'est-à-dire, incapable de recevoir ou de communiquer le mouvement, 2. Les corps s'échauffent ou se refroidissent d'autant plus vite qu'ils sont plus fluides & d'autant plus lentement qu'ils sont plus solides, 171.

COUCHES de la terre. Les couches voisines de la surface du globe sont les seules qui étant exposées à l'action des causes extérieures, ont subi toutes les modifications que ces causes réunies à celle de la chaleur

intérieure auront pu produire par leur action combinée, c'est-à-dire, toutes les formes des substances minérales, 37.

COULEURS *en général.* Moyens de les produire, 517. Chaque couleur différente a un degré différent de réfrangibilité. — Pourquoi les dénominations de toutes les couleurs doivent être réduites à sept, ni plus ni moins, 518 & *suiv.* Le rapport entre les sept espaces qui contiennent les couleurs primitives & les sept intervalles des sept tons de la Musique, n'est qu'une proportion de hasard dont on ne doit tirer aucune conséquence, 520. Elles sont produites par la réflexion de la lumière, aussi-bien que par la réfraction, 525 & *suiv.*

COULEURS, (les) odeurs, saveurs, proviennent toutes de l'élément du feu; preuves de cette assertion, 112.

COULEURS *accidentelles.* Découverte des couleurs accidentelles, 515 & *suiv.* Rapports & différence des couleurs naturelles & accidentelles, 528 & *suiv.* Moyens de les produire, & exposition des phénomènes qu'elles présentent, 528. Expériences sur les couleurs accidentelles faites sur des couleurs naturelles mates, & sur des couleurs naturelles brillantes, 531. Les taches

que l'œil porte sur tous les objets après avoir regardé le Soleil, sont des phénomènes du même genre que ceux des couleurs accidentelles.

— Il en est de même des flammes & des points noirs que l'on voit lorsque l'organe de l'œil est trop fatigué, 331 & *suiv.* Autres expériences sur les couleurs accidentelles, *ibid.* & *suiv.*

CRISTALLISATION. Explication générale des phénomènes de la cristallisation, 118 & *suiv.* Elle peut se faire par l'intermède du feu aussi-bien que par celui de l'eau & quelquefois par le concours des deux, *ibid.*

CUIVRE (le) s'échauffe & se refroidit en moins de temps que le fer & plus lentement que le plomb, 175.

CUVE. C'est ainsi qu'on appelle l'endroit de la plus grande capacité des grands fourneaux où l'on fond les mines de fer; cet endroit se trouve ordinairement à un quart ou à un tiers de la hauteur du fourneau prise depuis le bas, c'est-à-dire, à deux tiers ou à trois quarts depuis le dessus du fourneau, 369.

D

DÉCHET (le) du fer en gueuse est ordinairement d'un tiers, & souvent de plus d'un tiers si l'on veut obtenir

du fer d'excellente qualité, & le déchet du fer fait avec de vieilles ferrailles n'est pas de moitié, c'est-à-dire, d'un sixième, 354 & 355.

DÉCOMPOSITION du fer. Deux manières différentes dont s'opère la décomposition du fer, leur comparaison, 366 & 367.

DENSITÉ. Explication & développement de l'idée qu'on doit se former des causes de la densité, 291.

Matière dense; on peut démontrer que la matière la plus dense contient encore plus de vuide que de plein, *ibid.*

DÉVELOPPEMENT. Explication du développement & de la nutrition des animaux & des végétaux, 109 & 110.

DIAMANT. C'est mal-à-propos qu'on a donné le diamant pour la terre pure & élémentaire, 120.

DILATATION (la) par la chaleur, est générale dans tous les corps. — La dilatation est le premier degré pour arriver à la fusion, 43.

DISSOLUTION. Toutes les explications que l'on donne de la dissolution, ne peuvent se soutenir, si l'on n'admet pas deux forces opposées, l'une attractive & l'autre expansive, & par conséquent la présence des élémens de l'air & du feu, qui sont seuls doués de cette seconde force, 114.

Explication générale de la manière dont s'opère la dissolution, 114.

DUCTILITÉ (la) des métaux paroît avoir autant de rapport à la densité qu'à la fusibilité, & cette qualité semble être en raison composée des deux autres, 292. Difficulté de prononcer affirmativement sur le plus ou moins de ductilité des substances minérales, *ibid.* & *suiv.*

DURÉE (la) de la chaleur n'est pas en raison plus petite, mais plutôt en raison plus grande que celle des diamètres ou des épaisseurs des corps, 156.

E

EAU (l') a comme toutes les autres matières du globe, un grand degré de chaleur qui lui appartient en propre, & qui est indépendante de celle du Soleil, 36. Elle est aussi chaude à 100 & 200 brasses de profondeur dans la mer qu'elle l'est à la surface, *ibid.* Il suffit de faire chauffer de l'eau ou de la faire geler, pour que l'air qu'elle contient reprenne son élasticité & s'élève en bulles sensibles à la surface, 98. L'eau, soit gelée, soit bouillie, reprend l'air qu'elle avoit perdu dès qu'elle se liquéfie ou qu'elle se refroidit, 99. Étant prise en masse est incompressible, & néanmoins très-élastique, dès

qu'elle est en petites parties, *ibid.*

Elle peut se changer en air lorsqu'elle est assez raréfiée pour s'élever en vapeurs, 100. Sa transformation en matière solide par le filtre animal, 104. Elle s'unit de préférence avec l'air & ensuite avec les sels, & c'est par leur moyen qu'elle entre dans la composition des minéraux, 110. La durée de la chaleur dans l'eau, est plus exactement proportionnelle à son épaisseur que dans les corps solides; raison de cet effet, 157.

ÉCROUISSEMENT. Considération de l'écroissement des métaux; le fer s'écroût comme tous les autres, 292.

EFFERVESCENCE. Le degré de division de la matière dans les effervescences est fort au-dessus de celui de la division de la matière dans les cristallisations, 119.

EFFET général. Pourquoi on ne peut pas en donner la cause; les effets généraux de la Nature doivent être pris pour les vraies causes, 6.

ÉLÉMENTS. Tous les éléments sont convertibles; le feu, l'air, l'eau & la terre peuvent chacun devenir successivement chaque autre; preuve de cette assertion, 17 & *suiv.* La terre, l'eau, l'air & le feu, entrent tous quatre dans tous les corps de la Nature, mais en proportion très-

différente, 44. Dans l'ordre de la conversion des élémens, l'eau est pour l'air ce que l'air est pour le feu, & toutes les transformations de la Nature, dépendent de celles-ci.

—L'eau raréfiée par la chaleur, se transforme en une espèce d'air capable d'alimenter le feu comme l'air ordinaire, & le feu se convertit ultérieurement avec l'air en matière fixe dans les substances terrestres qu'il pénètre par sa chaleur ou par sa lumière, 102. Grandes bases sur lesquelles sont fondés les quatre élémens, la terre, l'eau, l'air & le feu, 120.

ÉMÉRIL (l') quoiqu'une fois moins dense que le bismuth, conserve sa chaleur une fois plus long-temps, 293.

ÉTAIN (l') exige pour se fondre plus du double de chaleur de ce qu'il en faut pour fondre le soufre, 176. L'étain est de tous les métaux celui qui se dilate le plus promptement, & qui se fond aussi le plus vite, 291.

ÉTAMAGE (l') fait avec de l'or & du mercure, pourroit réfléchir plus puissamment la lumière que l'étamage ordinaire, 451.

ÉVAPORATION. Une masse d'eau d'un pied d'épaisseur, ne s'évaporerait pas aussi vite que la même masse réduite à six pouces d'épaisseur, &

augmentée du double en superficie. Ainsi pour accélérer l'évaporation, il faut diminuer, autant qu'il est possible, l'épaisseur du liquide, 454.

EXPÉRIENCES. Précision rigoureuse, presque impossible dans certaines expériences, 288. Expériences en grand, pour reconnoître la force du fer de différentes qualités, 343 & suiv.

F

FER. A chaque fois que l'on chauffe le fer, il perd une partie de son poids, 150. Proportion de cette perte trouvée par les expériences, *ibid.* & suivantes. Cette perte va en augmentant à mesure que les boulets de fer sont plus gros; raisons de cet effet, 152. Le fer qui de tous les métaux est celui qui se fond le plus difficilement, est aussi celui qui se dilate le plus lentement, 291. Le fer entièrement & intimement rouillé n'est plus attirable par l'aimant, 305. Il perd non-seulement de sa densité à chaque fois qu'on le chauffe, mais il perd aussi de sa solidité, c'est-à-dire, de la cohérence de ses parties, il devient à chaque chaude plus léger & plus cassant, 341. Comment il faut traiter le fer pour lui conserver sa masse & sa solidité, 342. Le bon

fer, c'est-à-dire, le fer qui est presque tout nerf, est cinq fois aussi tenace & aussi fort que le fer sans nerf & à gros grains; preuve par l'expérience, 346. Sa qualité ne dépend pas en entier, à beaucoup près, de celle de la mine; la nature des mines n'y fait rien, c'est la manière de les traiter qui fait tout, 347. Moyens d'arriver au point de donner au fer toute sa perfection, *ibid.* Le fer chauffé trop souvent dégénère en mâchefer, *ibid.* Il est, comme le bois une matière combustible à laquelle il ne faut qu'un plus grand feu pour brûler, 349. Comment on procure au fer de la consistance & de la tenacité, 350. Plus on presse le feu dans la fabrication du fer à l'affinerie, & plus il devient aigre & mauvais, 351. Le fer en bandes plates est toujours plus nerveux que le fer en barreaux, 352. D'où provient le nerf du fer, & la différence de sa force & de sa cohérence; effets de la malléation, 352. Une des plus mauvaises pratiques, dans la fabrication du fer, est de tremper dans l'eau, sur-tout dans l'eau froide, les barres de fer encore rouges au sortir de dessous le marteau; cette trempe perd le nerf & gâte le grain du meilleur fer, 353. Les écailles ou exfoliations

qui se détachent de la surface du fer, donnent de très-bons fers, 356. Indices par lesquels on doit juger les différentes qualités du fer, 358. Les fers sans nerfs & à très-gros grains devroient être proscrits, 359. Le feu du charbon de bois, & à plus forte raison celui du charbon de terre donnent de l'aigre au fer, ce que ne fait pas le feu de bois qui pourroit l'améliorer & le rendre moins aigre, 361. Le fer s'aimante par la percussion, & aussi par la torsion sans percussion lorsqu'on le plie plusieurs fois de suite en différents sens, 364. Il se soude avec lui-même; précautions nécessaires au succès de cette opération, 364 & 365. Il se décompose par l'humidité comme par le feu, 366. Se conserve sans altération dans l'eau beaucoup plus long-temps qu'à l'air, *ibid.* Énumération des principaux usages auxquels on emploie le fer, & proportion de la qualité qu'on doit lui donner pour chacun de ces usages, 358 & *suiv.*

FERS de charrue, (les) doivent être fabriqués avec du fer de la meilleure qualité, & si cela étoit on pourroit se passer de les armer d'acier, ainsi que les pioches & autres instrumens nécessaires à la culture des terres, 362 & *suiv.*

FERS de tirerie. Comment doivent être fabriqués les fers de tirerie pour faire le fil-de-fer, 352 & *suiv.*

FER de vieilles ferrailles. Manière de travailler & de fabriquer ce fer, 354.

C'est un fer de très-bonne qualité, *ibid.*

FEU. Moyens généraux & particuliers de produire le feu, 8. Origine & production du feu, de la chaleur & de la lumière, 10. Le feu, la chaleur & la lumière peuvent être regardés comme trois choses différentes ; examen de leurs propriétés différentes & de leurs propriétés communes, 18 & *suiv.* Il existe quelquefois sans lumière, mais n'existe jamais sans chaleur, 19. A besoin d'alimens pour subsister, & son premier aliment est l'air, 37 & *suiv.*

La différence la plus générale entre le feu, la chaleur & la lumière paroît consister dans la quantité & peut-être dans la qualité de leurs alimens. — L'air est le premier aliment du feu, les matières combustibles ne sont que le second, 38. La chaleur propre du globe terrestre doit être regardée comme notre vrai feu élémentaire, 46. L'action du feu sur les différentes substances, dépend beaucoup de la manière dont on l'applique ; le produit de son action sur une même substance, paroîtra

différent selon la façon dont il est administré. — Le feu doit être considéré en trois états différens, le premier relatif à sa vitesse, le second à son volume & le troisième à sa masse, 51. Trois moyens généraux d'augmenter l'action du feu. — Chacun de ces moyens donne souvent des produits différens, 52. On peut augmenter l'action du feu en accélérant sa vitesse, en augmentant son volume, & en augmentant sa masse & sa densité. Les instrumens du premier moyen sont tous les fourneaux où l'on se sert de ventilateurs, de soufflets, de trompes, de tuyaux d'aspiration, &c. les instrumens du second moyen, sont tous les fourneaux de réverbères ; & ceux du troisième moyen, sont les miroirs ardents ; chacun de ces moyens employés sur les mêmes matières donnent souvent des résultats très-différens, 52 & *suiv.* L'administration du feu doit se diviser en trois procédés généraux, le premier relatif à la vitesse, le second au volume, & le troisième à la masse de cet élément. — Les matières qu'on soumet à l'action du feu, doivent être divisées dans trois classes, celles qui perdent au feu de leur poids, celles qui au lieu de perdre du poids en acquièrent, & celles qui ne perdent

ni n'acquièrent rien, 54 & *suiv.* Le feu est réellement pesant comme toute autre matière, 56 & *suiv.* Matières avec lesquelles le feu a le plus d'affinité, *ibid.* Le feu se trouve comme l'air sous une forme fixe & concrète dans presque tous les corps, *ibid.* Matières indifférentes à l'action du feu, 59. C'est par la lumière que le feu se communique, & la chaleur seule ne peut produire le même effet que quand elle devient assez forte pour être lumineuse, 68.

FLAMME (la) n'est pas la partie du feu où l'intensité de la chaleur est la plus grande, 65. Sa principale propriété est de communiquer le feu, *ibid.* Il y a de la flamme dans toute incandescence, 66. Celle-ci n'obéit point à l'impulsion de l'air, 67.

FLUIDE. Le mercure seroit le plus fluide des corps si l'air ne l'étoit encore plus, 39. Tous les fluides, avec la même chaleur, quelque denses qu'ils soient, s'échauffent & se refroidissent plus promptement qu'aucun solide quelque léger qu'il soit, 170.

FLUIDITÉ. Toute fluidité a la chaleur pour cause, 38 & 39. La plus ou moins grande fluidité n'indique pas que les parties du fluide soient plus ou moins pesantes, mais seulement que leur adhérence est d'autant

moindre, leur union d'autant moins intime & leur séparation d'autant plus aisée, 40 & *suiv.* Moyen facile d'estimer le degré de fluidité ou de fusibilité de chaque matière différente, 172.

FORTE de fer. Moyens de corriger à l'affinerie la mauvaise qualité de la fonte de fer, 351. La bonne fonte de fer est la base de tout bon fer, 353. Étant chauffée à un très-grand feu pendant long-temps, acquiert plus de dureté & de ténacité, 396. Elle acquiert aussi plus de pesanteur spécifique, *ibid.*

FORCE (la) qui produit la pesanteur & celle qui produit la chaleur, sont les deux seules forces de la Nature, 2 & *suiv.* Force attractive & force expansive ; leur différence & la combinaison de leurs effets, 5 & *suiv.* Réduction des forces de la Nature & de la puissance de l'expansion à celle de l'attraction, 7. Force expansive, n'est point une force particulière opposée à la force attractive, mais un effet qui en dérive, & qui se manifeste toutes les fois que les corps se choquent ou se frottent les uns contre les autres, *ibid.* Force expansive, n'est que la réaction de la force attractive, 9. La force attractive & la force expansive, sont pour la Nature

T A B L E

amens de même espèce,
ce n'est que le même
une qu'elle manie dans deux
is ifés, 15.

NEAUX. Le feu des fourneaux
verrière, n'est qu'un feu foible
comparaison de celui des four-
à soufflets, 64. Description
urneau pour courber des glaces
lication des figures, 505

RS. Dans les miroirs ardents,
und foyers font toujours beau-
plus d'effet que les petits à
egale intensité de lumière, 410.
Évaluation & comparaison de leurs
effets, 441 & *suiv.*

FUSIBILITÉ. Explication des causes
de la fusibilité, 291.

FUSION (la) est en général une
opération prompte qui a plus de
rapport avec la vitesse du feu que la
calcination qui est presque toujours
lente, 378.

G

GLACE. Phénomènes remarquables
dans la congélation, 103.

GLACES ou MIROIRS (les) de verre
bien polis ou bien étamés, réflé-
chissent plus puissamment la lumière
que les miroirs de métal poli, 401.

GLACES ou Miroirs plans. Manière
aisée de reconnoître si la surface de

ces miroirs est parfaitement plane,
413.

GLOBE *terrestre*. L'intérieur du globe
de la terre n'est qu'une matière de
verre ou concret ou discret, 37.

GRÈS (le) chauffé au plus grand feu
ne perd que très-peu de son poids,
167.

GUEULARD. C'est ainsi qu'on appelle
l'ouverture du haut des grands four-
neaux où l'on fond les mines de
fer, 372.

GYPS & PLÂTRES (les) se calcinent
à un moindre degré de chaleur que
les pierres calcaires, 299. Ils ne
suivent pas, comme les autres ma-
tières calcaires ou vitrescibles, l'ordre
de la densité, pour le progrès de la
chaleur, mais celui de la facilité à la
calcination, ce qui revient à l'ordre
de la fusibilité, *ibid.*

I

IMPÉNÉTRABILITÉ (l') ne doit pas
être regardée comme une force,
mais comme une résistance essen-
tielle à la matière, 7 & *suiv.*

IMPULSION. La force d'impulsion
est subordonnée à la force d'at-
traction, & en dépend comme un
effet particulier dépend d'un effet
général; preuve de cette assertion,
2 & *suiv.*

INCANDESCENCE. Toutes les

matières, lorsqu'elles sont dans un état d'incandescence, c'est-à-dire, lorsqu'elles sont blanches ou rouges de feu, sont alors environnées d'une flamme dense, qui ne s'étend qu'à une très-petite distance, & qui, pour ainsi dire, est attachée à leur surface, 67. Cette couleur blanche ou rouge qui sort de tous les corps en incandescence & vient frapper nos yeux, est l'évaporation de cette flamme dense qui environne le corps en se renouvelant incessamment à sa surface, *ibid.* Incandescence produite par la chaleur obscure, 385.

INFLEXION (l') de la lumière n'est qu'une réfraction qui s'opère dans le même milieu; elle est produite par l'attraction des corps, auprès desquels passe la lumière, 525.

INTENSITÉ de lumière. Cette intensité de la lumière de chaque objet, est un élément que les Auteurs qui ont écrit sur l'Optique, n'ont point employé, & qui néanmoins fait plus que l'augmentation de l'angle sous lequel un objet doit nous paroître, en vertu de la courbure des verres, 434.

L

LENTILLES de verre solide, 497. Grandeur & proportion qu'on doit donner aux lentilles, pour qu'elles

puissent brûler le plus avantageusement, 500 & *suiv.* Inconvéniens qui résultent de l'épaisseur des lentilles ordinaires. La partie du milieu de la lentille ne fait presque aucun effet, 501.

LENTILLE à échelons, est le miroir par réfraction le plus parfait qu'on puisse faire. Son invention & sa description, avec le calcul de ses effets, 502 & *suiv.* Comparaison des effets de cette lentille à échelons, avec l'effet des lentilles ordinaires, 504. Sa construction & sa description, 515 & 516.

LIGNE brûlante à l'infini ou à l'indéfini, n'est pas une rêverie comme l'a dit *Descartes*, 431 & *suiv.*

LIMAILLE (la) de fer mêlée avec de l'eau, devient une masse solide difficile à casser, 367.

LUMIÈRE. Toute matière peut devenir lumière, chaleur & feu, 11. Preuve de cette assertion, *ibid.* & *suiv.* Elle conserve toutes les qualités essentielles, & même la plupart des attributs de la matière commune, *ibid.* Quoique composée de parties presque infiniment petites, est encore réellement divisible, 12. Est pesante comme toute autre matière. — Sa substance n'est pas simple. — Elle est composée de parties de différentes pesanteurs, *ibid.* Elle est massive &

T A B L E

dans quelques cas, comme
sent tous les autres corps, elle
pousse & déplace au foyer du
miroir ardent, 14 & *suiv.* La lumière
mixte, & composée comme la
lumière commune de parties plus
grandes & plus petites, & différem-
ment figurées, *ibid.* Les atomes qui
composent la lumière ont plusieurs
densités & plusieurs angles, 15. La
lumière peut se convertir en toute
autre matière, 17. La lumière paroît
souvent sans chaleur, 19.
Moyens à faire, pour recon-
noître si les rayons rouges ne sont
pas plus chauds que les autres rayons,
& en général pour reconnoître la
proportion de chaleur des différens
rayons qui composent la lumière,
30, *Note.* La lumière s'incorpore,
s'amortit & s'éteint dans tous les
corps qui ne la réfléchissent pas, ou
qui ne la laissent pas passer librement,
31. Elle paroît n'avoir pas besoin
d'alimens, tandis que le feu ne peut
subsister qu'en absorbant de l'air,
37 & 38. C'est par la lumière que
le feu se communique, 68. Expé-
rience qui paroît démontrer que la
lumière a plus d'affinité avec les
substances combustibles, qu'avec
toutes les autres matières, 93, *Note.*
La lumière ne perd qu'environ
moitié de sa chaleur par une glace

bien étamée & bien polie, 401. Elle
ne perd presque rien de sa force
par l'épaisseur de l'air qu'elle tra-
averse, 402. Expérience de la perte
de la lumière d'une bougie, compa-
rée à la perte de la lumière du Soleil,
ibid. Diminution de la lumière en
traversant différentes épaisseurs du
même verre, & les mêmes épaisseurs
de différens verres; expériences à
ce sujet, 469.

LUNE. Il se peut que la Lune,
quoique fort lumineuse, nous envoie
plutôt du froid que de la chaleur,
489.

LUNETTES. Pour observer avec le
plus grand avantage possible, il
faudroit pour chaque planète une
lunette différente, & proportionnée
à leur intensité de lumière, 434 &
suiv. Les lunettes avec de très-
grands objectifs, seroient fort avan-
tageuses pour observer les planètes
& autres astres qui n'ont que peu
de lumière, 474. Construction &
avantages des lunettes solaires, *ibid.*

LUNETTES *achromatiques*, dans les-
quelles on compense la différente
réfrangibilité des rayons de la lu-
mière par des verres de différentes
densités. Moyens de les perfec-
tionner, 430 & *suiv.*

LUNETTES *de jour*, sans aucun
verre, 482.

LUNETTES *massives*. — Lunettes à l'eau, &c. 467 & suiv.

LUNETTES *de nuit*, 476 & suiv.

LUNETTES pour chaque planète, *ibid.*

LUNETTES pour le Soleil, *ibid.*

M

MÂCHEFER. Lorsqu'on broye le mâchefer, il fournit une certaine quantité de fer ou de sablon ferrugineux, tout semblable à celui de la plaine, 307. Le charbon & le bois brûlé en grande quantité produisent du mâchefer; preuve de cette assertion, 347 & suiv. Celui qu'on trouve dans les forêts, son origine, *ibid.*

MAGNÉTISME *du fer* (le) suppose l'action précédente du feu, 367.

MATIÈRE *brute* & matière vive, leur différence, 4. Toutes les parties constituatives de la matière sont à ressort parfait, 8. Comment toute matière peut devenir lumière, chaleur & feu; explication de cette grande opération de la Nature, 15 & suiv.

MATIÈRES *calcaires* (les) suivent dans leur refroidissement l'ordre de la densité, raison de cet effet, 298. Elles peuvent se réduire en verre au foyer d'un bon miroir

ardent. — Le terme de leur fusibilité est encore plus éloigné que celui des matières vitrescibles, *ibid.* & suivantes.

MATIÈRES *vitrisfiables* (les) forment le noyau des plus hautes montagnes, 123.

MERCURE. On pourroit geler & figer le mercure à un bien moindre degré de froid, si on le sublimoit en vapeurs dans un air très-froid, 104 & 462. Dans le mercure, qui est onze mille fois plus dense que l'air, il ne faut, pour refroidir les corps qu'on y plonge, qu'environ neuf fois autant de temps de ce qu'il en faut pour produire le même effet dans l'air, 159.

MÉTAUX. Explication simple de leur réduction ou revivification, 74. L'ordre des six métaux, suivant leur densité est, étain, fer, cuivre, argent, plomb, or; & l'ordre dans lequel ces métaux reçoivent & perdent la chaleur est, étain, plomb, argent, or, cuivre, fer. — Ce n'est point dans l'ordre de leur densité, mais dans celui de leur fusibilité que les métaux reçoivent & perdent la chaleur, 288 & suiv.

MÉTAUX, *demi-métaux* ou substances métalliques; l'ordre de leur densité est, émeril, zinc, antimoine, bismuth; & celui dans lequel ils perdent

& reçoivent la chaleur est, antimoine, bismuth, zinc, émeril, ce qui ne suit pas l'ordre de leur densité, mais plutôt celui de leur fusibilité, 293.

MINÉRAUX. L'air & le feu entrent dans la composition des minéraux; preuve de cette assertion, 110 & suiv. Point de vue auquel on doit s'élever pour se former une idée juste de la formation des minéraux, 122 & suiv. Établissement d'une théorie générale sur la formation des minéraux, 124 & suiv.

MINES de fer. Expériences sur la mine de fer, faites au plus grand feu de réverbère, 64 & suiv. Il y a des mines de fer formées par le feu, les autres par l'eau, 125. Celles qui sont en grain ne sont point attirables par l'aimant. — Celles qui sont en roches ou en grandes masses solides, sont presque toutes magnétiques; raison de cette différence, 306 & suiv. Les mines de fer des pays du nord sont assez magnétiques pour qu'on les cherche à la boussole, 307. Composition originaire des mines de fer en grain, 367.

MIROIR ardent pour brûler au loin. Sa description & sa construction, 412 & suiv. On a enflammé du bois jusqu'à deux cents pieds de distance, & il seroit très-possible de porter le feu du Soleil encore plus loin avec

ce miroir, 417. On a fondu tous les métaux & minéraux métalliques à vingt-cinq, trente & quarante pieds de distance, *ibid.* Estimation de sa puissance & limites de ses effets, 421 & suiv. En quoi consiste essentiellement la théorie de ce miroir, 436 & suiv. Moyens & précautions pour rendre ce miroir encore plus parfait & en augmenter considérablement les effets, 450. Proportion de la grandeur des miroirs, suivant les différentes distances auxquelles on veut brûler, *ibid.*

MIROIR du port d'Alexandrie, dont les Anciens ont fait mention & par le moyen duquel on voyoit de très-loin les vaisseaux en mer, n'est point du tout impossible, 478 & suiv.

MIROIR courbé par la pression de l'atmosphère. Sa construction & sa description, 511 & 512.

MIROIRS ardents. Le feu produit par de bons miroirs ardents, est le plus violent de tous les feux, 64. Pourquoi des miroirs plans plus grands ou plus petits, forment, à une certaine distance, des images également grandes & qui ne diffèrent que par l'intensité de la lumière, 405.

MIROIRS ardents, soit par réflexion, soit par réfraction, font un effet toujours égal à quelque distance du

Soleil qu'on puisse supposer. Par exemple, un miroir qui peut brûler du bois à cent cinquante pieds de distance sur le globe de la terre, brûleroit de même à cent cinquante pieds, & avec autant de force, du bois sur la planète de Saturne, 434.

MIROIRS d'Archimède (les) peuvent servir très-utilement pour l'évaporation des eaux salées, 453. Attentions nécessaires pour procurer cet effet avec le plus grand avantage, 454. Ils peuvent servir utilement pour calciner les plâtres, les matières gypseuses, &c. 455. On peut par leur moyen recueillir les parties volatiles de l'or & de l'argent, & des autres métaux & minéraux, 460. Ce moyen paroît être le seul que nous ayons pour volatiliser les métaux fixes, tels que l'or & l'argent, 461. Représentation & description de ce miroir, 507 & suiv.

MIROIRS concaves, faits par des glaces courbées, 487. Leur usage, 489. Manière de produire une chaleur immense à leur foyer en les réunissant, 490.

MIROIRS courbés (les) de quelque espèce qu'ils soient, ne peuvent être employés avec avantage pour brûler de loin, 406. Le miroir le plus parfait n'aura jamais l'avantage que

de dix-sept à dix sur un assemblage de miroirs plans, dès qu'il faudra brûler à une distance où le disque du Soleil sera égal à la grandeur du miroir plan, 438.

MIROIRS courbés par le moyen d'une vis au centre, 483. Construction & description de ces miroirs, 510 & 511.

MIROIRS courbés par le moyen d'une pompe, 484. Et miroir très-singulier que le Soleil rend courbe & brûlant au moment qu'il y est exposé, *ibid.* Leur construction & leur description 512 & suiv.

MIROIRS d'une seule pièce, à foyer mobile pour brûler à de médiocres distances; construction & usage de cette espèce de miroirs, 483 & suiv. Ils peuvent servir à mesurer plus exactement que par aucun autre moyen, la différence des effets de la chaleur du Soleil reçue dans des foyers plus ou moins grands, 485. Autres miroirs d'une seule pièce pour brûler très-vivement à des distances médiocres & à de petites distances, 486. Construction d'un fourneau pour courber des glaces, *ibid.*

MIROIRS à l'eau ou Lentilles. Manière de les construire, 490. Précautions nécessaires pour les faire réussir, 491. Difficulté de les traiter, *ibid.*

Inconvénient qui résulte de la différente réfrangibilité du verre & de l'eau, 492. Étant composés d'un grand nombre de glaces planes, feroient presque autant d'effet que les glaces courbées, & feroient d'une exécution plus facile & d'une moindre dépense, 495. Leur construction & description, 514 & 515.

MOUVEMENT (le) appartient dans tous les cas, encore plus à l'attraction qu'à l'impulsion, 7.

N

NATURE (la) peut produire par le moyen de l'eau, tout ce que nos Arts produisent par le moyen du feu, 116. Elle ne se dépouille jamais de ses propriétés en faveur d'une autre d'une manière absolue, c'est-à-dire, de façon que la première n'influe en rien sur la seconde, 289.

NEWTON. Correction à faire d'un passage de Newton, au sujet du progrès de la chaleur, 153 & suiv.

OMBRES. Découverte des ombres colorées, 517 & suiv. Ombres colorées au lever & au coucher du Soleil. — Les ombres au lieu d'être noires, sont alors d'un bleu plus ou moins vif, & quelquefois verdâtres. — Ombres colorées à midi & à d'autres heures du jour, à de certaines inclinaisons de la lumière, 536 & suiv. Explication de ce phénomène, 538.

OR (l') qui est deux fois & demi plus dense que le fer, perd néanmoins sa chaleur un demi-tiers plus vite, 289. Étant fondu avec un quart de fer, prend la couleur grise de la platine, 309. Cet or mêlé de fer, est plus dur, plus aigre & spécifiquement moins pesant que l'or pur, *ibid.* Les paillettes d'or que les Arpailleurs ramassent dans les sables, ne sont pas de l'or pur, il s'en faut souvent plus de deux ou trois karats sur vingt-quatre, 311. Un morceau d'or pesant soixante grains, avec

constantes de la chaleur propre du globe de la Terre, 35.

PHLOGISTIQUE (le) des Chimistes n'est qu'un être de méthode & non pas de la Nature, 44. Ce n'est point un principe simple, mais un composé d'air & de feu fixés dans les corps; preuves de cette assertion, *ibid.* & *suiv.*

PHOSPHORE artificiel, sa combustibilité plus grande que celle d'aucune autre matière. — Il s'enflamme de lui-même sans communication d'aucune matière ignée, sans frottement, sans autre addition que celle du contact de l'air. — Le feu est contenu dans le phosphore dans un état moyen entre la fixité & la volatilité. — Il contient en effet cet élément sous une forme obscure & condensée, 50 & 51.

PIERRES calcaires (les) perdent au feu près de la moitié de leur poids par la calcination, 105. Elles ne sont en très-grande partie que de l'eau & de l'air contenu dans l'eau, transformés par le filtre animal en matière solide, 106. Les pierres augmentent de pesanteur par la longue application de la chaleur, 389 & *suiv.* La dureté que les pierres calcaires peuvent acquérir par la longue application de la chaleur n'est pas durable, elles perdent

Supplément. Tome I.

cette dureté acquise au bout de quelque temps, 394. Elles perdent de même leur pesanteur acquise, *ibid.*

PLATINE. Minéral nouveau, sa description, 301. Elle exige plus de chaleur pour se fondre que la mine ou la limaille de fer, *ibid.* N'ayant ni fusibilité ni ductilité, elle ne doit pas être mise au nombre des métaux, dont les propriétés essentielles sont la fusibilité & la ductilité, 302. La platine est un mélange ou un alliage de fer & d'or formé par la Nature, 303. Il y a beaucoup de fer dans ce minéral, & ce fer n'y est pas simplement mêlé, mais incorporé de la manière la plus intime, *ibid.* On peut en enlever six septièmes du total par l'aimant, *ibid.* Sa composition & son mélange, 304. Le fer qui est uni à la platine & même celui qui n'y est que mélangé, est dans un état différent de celui du fer ordinaire, 105. Ce minéral est très-aigre, ce qui auroit dû faire soupçonner que ce n'est point un métal, mais un alliage, 309 & *suiv.* La pesanteur spécifique de la platine n'est pas à beaucoup près aussi grande que celle de l'or. — Diverses expériences à ce sujet, desquelles il résulte que la pesanteur spécifique de la platine est d'un

. B b b b

QUALITÉ *Physique*, c'est-à-dire, qualité réelle dans la Nature, ne peut avoir qu'une mesure, & par conséquent ne peut être représentée que par un terme, 133. Démonstration de cette vérité, *ibid. & suiv.*

RÉDUCTION *des métaux* (la) n'est pas plus difficile à entendre que la précipitation, 74. Elle n'est dans le réel qu'une seconde combustion par laquelle on dégage les parties d'air & de feu fixes que la calcination avoit forcées d'entrer dans le métal & de s'unir à sa substance fixe à laquelle on rend en même temps les parties volatiles & combustibles que la première action du feu lui avoit enlevées, 96.

RÉFLEXION de la lumière. Il n'est pas certain, comme l'a dit Newton, que les rayons les plus réfrangibles soient en même temps les plus réfléchibles. Discussion à ce sujet, *note*, 525 & 526.

REFROIDISSEMENT. Le temps du refroidissement des corps est en raison de leur diamètre, 26. Deux points à saisir dans le refroidissement des corps; le premier, lorsqu'on commence à pouvoir les toucher

sans se brûler; & le second, lorsqu'ils sont refroidis à la température actuelle, 147. Le refroidissement du globe de la Terre, depuis l'état d'incandescence jusqu'au point de pouvoir le toucher sans se brûler, ne s'est fait qu'en quarante-deux mille neuf cents soixante-quatre ans, & son refroidissement jusqu'à la température actuelle, ne s'est fait qu'en quatre-vingt-seize mille six cents soixante-dix ans, en supposant le globe principalement composé de fer & de matières ferrugineuses, 157 & 158. La principale cause du refroidissement n'est pas le contact du milieu ambiant, mais la force expansive qui anime les parties de la chaleur & du feu, 159. Comparaison du temps du refroidissement des globes de glaise & de grès avec celui du refroidissement des globes de fer, 166 & *suiv.* Comparaison du temps du refroidissement du marbre, de la pierre, du plomb & de l'étain avec celui du refroidissement du fer, 169. Rapports du refroidissement des différentes substances minérales constaté par un grand nombre d'expériences, 177 & *suivantes.*

RÉPULSION. Changement d'attraction en répulsion, comment il s'opère, 8.

RESSORT (le) est le seul moyen

Bbbb ij

par lequel la force d'impulsion & le mouvement puissent se communiquer, 2. Le ressort dépend de la force d'attraction ; preuves de cette assertion, *ibid.* & *suiv.*

RUSTINE. C'est ainsi qu'on appelle le côté du creuset qui est exposé à l'ouverture par où l'on coule la fonte dans les fourneaux de forges, 373.

S

SABLON *ferrugineux* (le) qui se trouve dans la plaine, est indissoluble, presque infusible & inaccessible à la rouille, 305. Ce sablon est néanmoins du vrai fer, du fer pur, du fer dépouillé de toutes les parties combustibles, salines & terreuses qui se trouvent dans le fer ordinaire, & même dans l'acier, 305. Il n'appartient pas exclusivement à la plaine, il se trouve en beaucoup d'endroits, & provient du mâchefer, *ibid.* & *suivantes.*

SAVEUR (la) piquante des acides provient de l'élément du feu, 112.

SELS. Leur différence avec le soufre, & leur composition, 47 & *suiv.* Ils doivent être regardés comme les substances moyennes entre la terre & l'eau, 111. L'air entre comme principe dans la composition de tous les sels, *ibid.*

SENS. Nos sens sont meilleurs juges que les instrumens de tout ce qui est absolument égal ou parfaitement semblable, 147.

SENSATIONS. Une sensation vive est toujours plus précise qu'une sensation tempérée, attendu que la première nous affecte d'une manière plus forte, 148.

SOLEIL. La lumière du Soleil est l'évaporation de la flamme dense qui environne ce vaste corps en incandescence, 67. Cette lumière du Soleil produit, lorsqu'on la condense, les mêmes effets que la flamme la plus vive, elle communique le feu avec autant de promptitude & d'énergie, elle résiste à l'impulsion de l'air, suit toujours une route directe; on doit la regarder comme une vraie flamme, plus pure & plus dense que toutes les flammes de nos matières combustibles, 68. La plupart des taches que les Astronomes ont observées sur le disque du Soleil, leur ont paru fixes, mais il se pourroit aussi qu'il y eût des taches flottantes à la surface de cet astre, 175.

SOLIDITÉ. Différentes acceptions du mot *solidité*, 170. Solidité considérée comme opposée à la fluidité, 171.

SOUFRE. Sa composition & sa production, 47 & 48. Le soufre est

de la même nature que les autres matières combustibles, & tire de même son origine du détriment des animaux & des végétaux, 171. Il altère, dissout & même décompose le fer & le dénature, car si l'on présente une verge de fer bien rouge à une bille de soufre, le fer qui coule dans l'instant en grenaille n'est plus du fer, ni même de la fonte, mais une espèce de pyrite martiale qui n'est bonne à rien, 368. Le soufre entre en fusion par une chaleur d'environ 90 degrés (division de Reaumur), 389.

T

TÔLE (la) doit être faite avec le meilleur fer.—Défauts dans la fabrication ordinaire de la tôle, & manière de la fabriquer pour la rendre plus parfaite & plus durable, 360 & suiv.

TERRE. L'élément de la Terre peut se convertir dans les autres élémens, 119. Élément de la terre, ce sont les matières vitrifiables dont la masse est mille & cent mille fois plus considérable que celle de toutes les autres substances terrestres, qu'on doit regarder comme le vrai fonds de cet élément, 121.

TERRE vitrescible (la) est la vraie terre élémentaire qui sert de base à toutes

les autres substances, & en constitue les parties fixes, 108.

THERMOMÈTRE réel, c'est-à-dire, thermomètre dont les degrés pourroient marquer les augmentations réelles de la chaleur, ne peut être construit que par le moyen des miroirs d'Archimède, 419. Explication détaillée de la construction de ce thermomètre, 458 & suiv.

TRANSPARENCE. Cause de la transparence; le poliment dans les corps opaques peut être regardé comme le premier degré de la transparence, 527 & suiv.

TUYÈRE. Pièce de cuivre ou de fer qui sert à diriger le vent dans l'intérieur des fourneaux de forges, 372.

TYMPE. C'est ainsi qu'on appelle une pièce de fer ou de pierre qu'on pose sur le creuset du côté de l'ouverture par où l'on coule la matière dans les grands fourneaux à fondre la mine de fer, 370.

V

VAISSEAUX. Moyen fort aisé par lequel on pourroit voir à l'œil simple sans lunettes, les Vaisseaux sur la mer d'aussi loin que la courbure de la Terre le permet, c'est-à-dire, à sept ou huit lieues, 479. Ce moyen consiste à supprimer l'effet de la lumière intermédiaire, *ibid.*

TABLE DES MATIÈRES.

VITRIFICATION (le) consiste réellement en la solution d'une grande quantité d'eau, & une quantité encore plus grande d'air; la Terre fine qu'il s'aggrège à qui sert de base à ces deux éléments, est en si petite quantité, qu'elle ne fait pas la centième partie de la masse, 109. Le filtre végétal ne peut percher qu'une petite quantité de pierres, tandis que le filtre animal en produit une immense quantité, 108 & 109.

VITRIFICATION (le) est un degré de chaleur propre, expérience qui le prouve, 12 & suiv.

VERRE (le) est le verre alutaire auquel on peut résister, par le feu, contre les substances vitreuses. — Il est à base de ces mêmes substances, 108. Il est la substance la plus dure de la Terre. 121. Le verre est si dur qu'il peut prier même un diamant pour lui résister. — Il se brise & se casse en trois lignes

d'épaisseur peut plier d'environ un pouce par pied, 483.

VERRE d'une très-grande transparence, 497 & suiv. Comparaison de la transparence de ce verre avec la transparence des glaces de Saint-Gobin, 498. Composition de ce verre, *ibid.* Difficulté de fondre le verre en grande masse épaisse, 499 & suiv.

VERGE de fer crénelée. Sa fabrication & son usage, 353.

VITESSE de la lumière (la) est la plus grande qui nous soit connue, car la lumière fait 20 mille lieues en une seconde, 16 & suiv.

VITESSE des planètes & des comètes, (la) est aussi très-grande, 16 & 17.

VITRESCIBLE. Matières vitrescibles suivent dans leur refroidissement l'ordre de la densité, 296.

VITRIFIABLE. Matières vitrifiables; origine & gradation du gissement & de la formation des matières vitrifiables, 123.

FIN de la Table des Matières.

F A U T E S à c o r r i g e r .

PAGE 43, ligne 10, quantité; lisez qualité.

Page 94, lignes 8, 9, 10, 11 & 12, la somme de cette chaleur prise pendant l'année entière & pendant grand nombre d'années de suite, est trois cents ou quatre cents fois plus grande que la somme de la chaleur qui nous vient du Soleil pendant le même temps; lisez, que cette chaleur observée pendant un grand nombre d'années de suite, est trois ou quatre cents fois plus grande en hiver, & vingt-neuf fois plus grande en été dans notre climat que la chaleur qui nous vient du Soleil.

Page 94, ligne 24, contient; lisez contiendrait.

Page 103, ligne 27, perd son volume; lisez perd de son volume.

Page 136, ligne 22, la traduisant; lisez les traduisant.

Pages 354 & 355, lignes 16 & 3, riblous; lisez riblons.

Page 367, ligne 11, sensibles; lisez insensibles.





